

This Page Is Inserted by IFW Operations  
and is not a part of the Official Record

## **BEST AVAILABLE IMAGES**

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images may include (but are not limited to):

- BLACK BORDERS
- TEXT CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- FADED TEXT
- ILLEGIBLE TEXT
- SKEWED/SLANTED IMAGES
- COLORED PHOTOS
- BLACK OR VERY BLACK AND WHITE DARK PHOTOS
- GRAY SCALE DOCUMENTS

**IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.**

**As rescanning documents *will not* correct images,  
please do not report the images to the  
Image Problem Mailbox.**

2003-119415

[Problem]

The problems are to provide a novel phthalocyanine compound, and an ink for inkjet recording and an inkjet recording method both of which form images provided with an excellent color hue and excellent fastnesses to light and ozone gas, and provide various colored compositions such as an ink sheet for thermal recording, a color toner for electrophotographic use, a color filter, etc. and to disclose a method of enhancing the oxidation resistance of images.

[Means for Resolution]

A phthalocyanine compound substituted, at least at one of the 1 to 16 positions, with an  $-SO-Z$  and/or  $-SO_2-Z$  ( $Z$  representing an alkyl group, a cycloalkyl group, an alkenyl group, an aralkyl group, an aryl group or a heterocyclic group). An ink for inkjet recording, and an ink sheet, a color toners and a color filter all using the ink.

(19) 日本国特許庁 (J P)

(12) 公開特許公報 (A)

(11) 特許出願公開番号  
特開2003-119415  
(P2003-119415A)

(43) 公開日 平成15年4月23日 (2003.4.23)

(51) IntCl. <sup>7</sup>	識別記号	F I	テーマコード* (参考)
C 0 9 D 11/00		C 0 9 D 11/00	2 C 0 5 6
B 4 1 J 2/01		B 4 1 M 5/00	E 2 H 0 8 6
B 4 1 M 5/00		C 0 7 D 487/22	4 C 0 5 0
C 0 7 D 487/22		C 0 9 B 47/20	4 J 0 3 9
C 0 9 B 47/20		B 4 1 J 3/04	1 0 1 Y
審査請求 未請求 請求項の数8 O L (全 45 頁)			

(21) 出願番号 特願2002-183156 (P2002-183156)

(22) 出願日 平成14年6月24日 (2002.6.24)

(31) 優先権主張番号 特願2001-190214 (P2001-190214)

(32) 優先日 平成13年6月22日 (2001.6.22)

(33) 優先権主張国 日本 (J P)

(71) 出願人 000005201

富士写真フイルム株式会社  
神奈川県南足柄市中沼210番地

(72) 発明者 立石 桂一

神奈川県南足柄市中沼210番地 富士写真  
フイルム株式会社内

(72) 発明者 田中 成明

神奈川県南足柄市中沼210番地 富士写真  
フイルム株式会社内

(74) 代理人 100105647

弁理士 小栗 昌平 (外4名)

最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 フタロシアニン化合物、着色画像形成組成物、インク、インクジェット記録用インク、インクジェット記録方法及び画像のオゾンガス耐性改良方法

(57) 【要約】

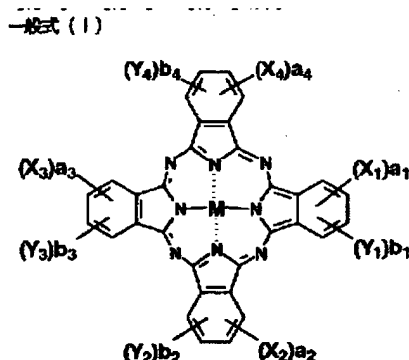
【課題】 新規なフタロシアニン化合物、並びに、色相と、耐光性と、オゾンガス耐性が優れた画像を形成するインクジェット記録用インク及びインクジェット記録方法を提供すること。色相と堅牢性に優れた感熱記録材料におけるインクシート、電子写真用のカラートナー、カラーフィルターなどの各種着色画像形成組成物を提供すること、画像の酸化耐性の強化方法を提供すること。

【解決手段】 1～16位の少なくとも1つに、-SO-Z及び/または-SO<sub>2</sub>-Z (Zは、アルキル基、シクロアルキル基、アルケニル基、アラルキル基、アリール基又はヘテロ環基を表す) で置換されたフタロシアニン化合物。該化合物を用いたインクジェット用インク、インクシート、カラートナー及びカラーフィルター組成物。

## 【特許請求の範囲】

【請求項1】 下記一般式(I)で表されるフタロシアニン化合物を含有することを特徴とする着色画像形成組成物。

## 【化1】



一般式(I)中;  $X_1$ 、 $X_2$ 、 $X_3$ 及び $X_4$ はそれぞれ独立に、 $-SO-Z$ 及び/または $-SO_2-Z$ を表す。ここで $Z$ は、それぞれ独立に、置換もしくは無置換のアルキル基、置換もしくは無置換のシクロアルキル基、置換もしくは無置換のアルケニル基、置換もしくは無置換のアラルキル基、置換もしくは無置換のアリール基、置換もしくは無置換のヘテロ環基を表す。 $Y_1$ 、 $Y_2$ 、 $Y_3$ 及び $Y_4$ はそれぞれ独立に、水素原子、ハロゲン原子、アルキル基、シクロアルキル基、アルケニル基、アラルキル基、アリール基、ヘテロ環基、シアノ基、ヒドロキシ基、ニトロ基、アミノ基、アルキルアミノ基、アルコキシ基、アリールオキシ基、アミド基、アリールアミノ基、ウレイド基、スルファモイルアミノ基、アルキルチオ基、アリールチオ基、アルコキシカルボニルアミノ基、スルホンアミド基、カルバモイル基、スルファモイル基、アルコキシカルボニル基、ヘテロ環オキシ基、アゾ基、アシルオキシ基、カルバモイルオキシ基、シリルオキシ基、アリールオキシカルボニル基、アリールオキシカルボニルアミノ基、イミド基、ヘテロ環チオ基、ホスホリル基、またはアシル基を表す。これらの基は、さらに置換基を有していてもよい。ただし、 $X_1$ 、 $X_2$ 、 $X_3$ 、 $X_4$ 、 $Y_1$ 、 $Y_2$ 、 $Y_3$ 及び $Y_4$ の少なくとも1つは、炭素数2以上の置換基を表し、且つ、 $X_1$ 、 $X_2$ 、 $X_3$ 、 $X_4$ 、 $Y_1$ 、 $Y_2$ 、 $Y_3$ 及び $Y_4$ で表される置換基の炭素数の総和が8以上である。 $a_1 \sim a_4$ 、 $b_1 \sim b_4$ は、それぞれ $X_1 \sim X_4$ 、 $Y_1 \sim Y_4$ の置換基数を表し、 $a_1 \sim a_4$ は、それぞれ独立に0~4の整数を表すが、すべてが同時に0になることはない。 $b_1 \sim b_4$ は、それぞれ独立に0~4の整数を表す。 $M$ は、水素原子、金属元素またはその酸化物、水酸化物もしくはハロゲン化物を表す。

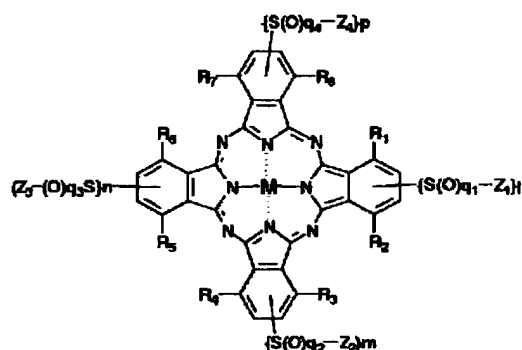
【請求項2】 請求項1に記載の着色画像形成組成物を含有ことを特徴とするインク。

【請求項3】 一般式(I)で表されるフタロシアニン

化合物が、下記一般式(II)で表されるフタロシアニン化合物であることを特徴とする請求項2に記載のインク。

## 【化2】

## 一般式(II)

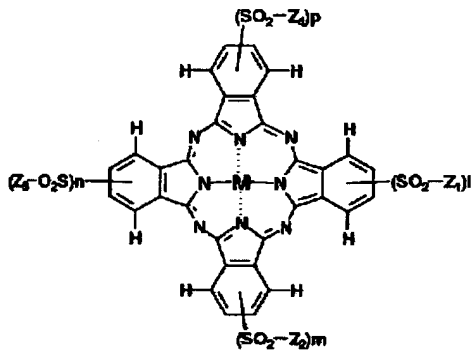


一般式(II)中;  $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ 、 $R_5$ 、 $R_6$ 、 $R_7$ 、及び $R_8$ はそれぞれ独立に、水素原子、ハロゲン原子、アルキル基、シクロアルキル基、アルケニル基、アラルキル基、アリール基、ヘテロ環基、シアノ基、ヒドロキシ基、ニトロ基、アミノ基、アルキルアミノ基、アルコキシ基、アリールオキシ基、アミド基、アリールアミノ基、ウレイド基、スルファモイルアミノ基、アルキルチオ基、アリールチオ基、アルコキシカルボニルアミノ基、スルホンアミド基、カルバモイル基、スルファモイル基、アルコキシカルボニル基、ヘテロ環オキシ基、アゾ基、アシルオキシ基、カルバモイルオキシ基、シリルオキシ基、アリールオキシカルボニル基、アリールオキシカルボニルアミノ基、イミド基、ヘテロ環チオ基、ホスホリル基またはアシル基を表す。これらの基は、さらに置換基を有していてもよい。 $Z_1$ 、 $Z_2$ 、 $Z_3$ 、 $Z_4$ はそれぞれ独立に、置換もしくは無置換のアルキル基、置換もしくは無置換のシクロアルキル基、置換もしくは無置換のアルケニル基、置換もしくは無置換のアラルキル基、置換もしくは無置換のアリール基、置換もしくは無置換のヘテロ環基を表す。ただし、 $Z_1$ 、 $Z_2$ 、 $Z_3$ 、 $Z_4$ 、 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ 、 $R_5$ 、 $R_6$ 、 $R_7$ 、及び $R_8$ の少なくとも1つは、炭素数2以上の置換基を表し、且つ、 $Z_1$ 、 $Z_2$ 、 $Z_3$ 、 $Z_4$ 、 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ 、 $R_5$ 、 $R_6$ 、 $R_7$ 、及び $R_8$ で表される置換基の炭素数の総和が8以上である。 $l$ 、 $m$ 、 $n$ 、 $p$ 、 $q_1$ 、 $q_2$ 、 $q_3$ 、 $q_4$ はそれぞれ独立に、1または2の整数を表す。 $M$ は、一般式(I)の場合と同義である。

【請求項4】 前記一般式(II)で表されるフタロシアニン化合物が、下記一般式(III)で表されるフタロシアニン化合物であることを特徴とする請求項3に記載のインク。

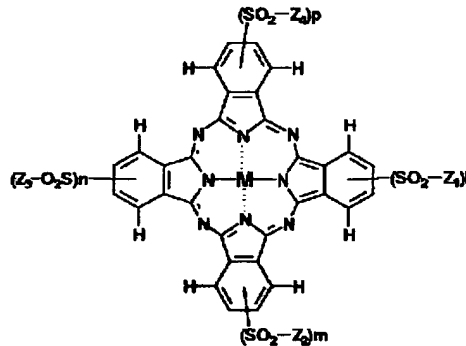
## 【化3】

## 一般式 (III)



一般式 (III) 中、 $Z_1$ 、 $Z_2$ 、 $Z_3$ 、 $Z_4$ はそれぞれ独立に、置換もしくは無置換のアルキル基、置換もしくは無置換のシクロアルキル基、置換もしくは無置換のアルケニル基、置換もしくは無置換のアラルキル基、置換もしくは無置換のアリール基、置換もしくは無置換のヘテロ環基を表す。ただし、 $Z_1$ 、 $Z_2$ 、 $Z_3$ 、 $Z_4$ の少なくとも\*

## 一般式 (IV)



一般式 (IV) 中、 $Z_1$ 、 $Z_2$ 、 $Z_3$ 、 $Z_4$ はそれぞれ独立に、 $-A_1-L-A_2-Q$ を表す。 $A_1$ 、 $A_2$ は、それぞれ独立に、置換もしくは無置換のアルキレン、置換もしくは無置換のフェニレン、置換もしくは無置換のナフチレン、置換もしくは無置換のヘテロ環基を表し、 $L$ は二価の連結基を表し、 $Q$ は水素原子または置換基を表す。ただし、 $Z_1$ 、 $Z_2$ 、 $Z_3$ 、 $Z_4$ の少なくとも1つは、炭素数2以上の置換基を表し、且つ、フタロシアニン化合物一分子あたり、 $Z_1$ 、 $Z_2$ 、 $Z_3$ 、及び $Z_4$ で表される置換基の炭素数の総和が8以上である。 $M$ は、水素原子、金属

## 【発明の詳細な説明】

## 【0001】

【発明の属する技術分野】本発明は、新規なフタロシアニン化合物及び該化合物を含む着色画像形成組成物、特にシアン色インクジェット記録用インク、インクジェット記録方法並びにインクジェット記録の利用による画像記録物のオゾンガス褪色耐性（以後オゾンガス耐性ともい

\*も1つは、炭素数2以上の置換基を表し、且つ、フタロシアニン化合物一分子あたり、 $Z_1$ 、 $Z_2$ 、 $Z_3$ 、及び $Z_4$ で表される置換基の炭素数の総和が8以上である。 $l$ 、 $m$ 、 $n$ 、 $p$ 及び $M$ は、一般式(II)の場合と同義である。

【請求項5】 請求項2～4のいずれかに記載のインクであることを特徴とするインクジェット記録用インク。

【請求項6】 支持体上に白色無機顔料粒子を含有するインク受容層を有する受像材料上に、請求項5に記載のインクジェット記録用インクを用いて画像形成することを特徴とするインクジェット記録方法。

【請求項7】 請求項2～4のいずれかに記載のインクまたは請求項5に記載のインクジェット記録用インクを用いて画像形成することによりなされた画像のオゾンガス耐性改良方法。

【請求項8】 下記一般式 (IV) で表されることを特徴とするフタロシアニン化合物。

## 【化4】

う)の改良方法に関する。

## 【0002】

【従来の技術】近年、着色画像記録材料としては、特にカラー画像を形成するための材料が主流であり、具体的には、インクジェット方式の記録材料、感熱転写方式の記録材料、電子写真方式の記録材料、転写式ハロゲン化銀感光材料、印刷インク、記録ペン等が盛んに利用されている。また、撮影機器ではCCDなどの撮像素子において、ディスプレイではLCDやPDPにおいて、カラー画像を記録・再現するためにカラーフィルターが使用されている。これらのカラー画像記録材料やカラーフィルターでは、フルカラー画像を再現あるいは記録する為に、いわゆる加法混色法や減法混色法の3原色の色素（染料や顔料）が使用されているが、好ましい色再現域を実現出来る吸収特性を有し、且つさまざまな使用条件、環境条件に耐えうる堅牢な色素がないのが実状であり、改善が強く望まれている。

【0003】インクジェット記録方法は、材料費が安価であること、高速記録が可能なこと、記録時の騒音が少ないこと、更にカラー記録が容易であることから、急速

に普及し、更に発展しつつある。インクジェット記録方法には、連続的に液滴を飛翔させるコンティニュアス方式と画像情報信号に応じて液滴を飛翔させるオンデマンド方式が有り、その吐出方式にはピエゾ素子により圧力を加えて液滴を吐出させる方式、熱によりインク中に気泡を発生させて液滴を吐出させる方式、超音波を用いた方式、あるいは静電力により液滴を吸引吐出させる方式がある。また、インクジェット記録用インクとしては、水性インク、油性インク、あるいは固体（溶解型）インクが用いられる。

【0004】このようなインクジェット記録用インクに用いられる色素に対しては、溶剤に対する溶解性あるいは分散性が良好なこと、高濃度記録が可能であること、色相が良好であること、光、熱、環境中の活性ガス（ $\text{NO}_x$ 、オゾン等の酸化性ガスの他 $\text{SO}_x$ など）に対して堅牢であること、水や薬品に対する堅牢性に優れていること、受像材料に対して定着性が良く滲みにくいこと、インクとしての保存性に優れていること、毒性がないこと、純度が高いこと、更には、安価に入手できることが要求されている。

【0005】特に、良好なシアン色相を有し、光、湿度、熱に対して堅牢な色素であること、中でも多孔質の白色無機顔料粒子を含有するインク受容層を有する受像材料上に印字する際には環境中のオゾンなどの酸化性ガスに対して堅牢であることが強く望まれている。

【0006】電子写真方式を利用したカラーコピー、カラーレーザープリンターにおいては、一般に樹脂粒子中に着色材を分散させたトナーが広く用いられている。カラートナーに要求される性能として、好ましい色再現域を実現出来る吸収特性、特にOverhead Projector（以下OHP）で使用される際に問題となる高い透過性（透明性）、及び使用される環境条件下における各種堅牢性が挙げられる。顔料を着色材として粒子に分散させたトナーが特開昭62-157051号、同62-255956号及び特開平6-118715号に開示されているが、これらのトナーは耐光性には優れるが、不溶性であるため凝集しやすく、着色層の透明性の低下や透過色の色相変化が問題となる。一方、染料を着色材として使用したトナーが特開平3-276161号、同7-209912号、同8-123085号に開示されているが、これらのトナーは逆に透明性が高く、色相変化はないものの、耐光性に問題がある。

【0007】感熱転写記録は、装置が小型で低コスト化が可能なこと、操作や保守が容易であること、更にランニングコストが安いこと等の利点を有している。感熱転写記録で使用される色素に要求される性能として、好ましい色再現域を実現出来る吸収特性、熱転写性と転写後の定着性の両立、熱安定性、得られた画像の各種堅牢性が挙げられるが、従来知られていた色素ではこれらの性能をすべて満足するものはない。例えば定着性と耐光性

を改良する目的から、熱拡散性色素を予め受像材料中に添加した遷移金属イオンによってキレート形成させる感熱転写記録材料及び画像形成方法が特開昭60-2398号等で提案されているが、形成されるキレート色素の吸収特性は不満足なレベルであり、遷移金属を使用することによる環境上の問題もある。

【0008】カラーフィルタは高い透明性が必要とされるために、染料を用いて着色する染色法と呼ばれる方法が行われてきた。たとえば、被染色性のフォトレジストをパターン露光、現像することによりパターンを形成し、次いでフィルタ色の染料で染色する方法を全フィルタ色について順次繰り返すことにより、カラーフィルタを製造することができる。染色法の他にも米国特許4,808,501号や特開平6-35182号などに記載されたポジ型レジストを用いる方法によってもカラーフィルタを製造することができる。これらの方法は、染料を使用するために透過率が高く、カラーフィルタの光学特性は優れているが、耐光性や耐熱性等に限界があり、諸耐性に優れ、かつ透明性の高い色素が望まれていた。一方、染料の代わりに耐光性や耐熱性が優れる有機顔料が用いる方法が広く知られているが、顔料を用いたカラーフィルタでは染料のような光学特性を得ることは困難であった。

【0009】上記の各用途で使用する色素には、共通して次のような性質を具備している必要がある。即ち、色再現性上好ましい吸収特性を有すること、使用される環境条件下における堅牢性、例えば耐光性、耐熱性、耐湿性、オゾンなどの酸化性ガスに対する耐性、その他亜硫酸ガスなどの耐薬品堅牢性が良好であること、モル吸光計数が多いこと等である。

【0010】これまでシアン色素としては、殆どの場合、色相と光堅牢性に優れたフタロシアニン化合物が使用されているが、酸化性ガス、特にオゾンに対しては充分な堅牢性を有していないので改良が望まれている。

【0011】インクジェット記録用インクに用いられるシアンの色素骨格としてはフタロシアニンやトリフェニルメタンの構造のものが代表的である。

【0012】最も広範囲に報告され、利用されている代表的なフタロシアニン化合物としては、以下の(1)～(6)で分類されるフタロシアニン誘導体が挙げられる。

【0013】(1) Direct Blue 86又はDirect Blue 87のような銅フタロシアニン化合物[例えば、 $\text{Cu-Pc}-(\text{SO}_3\text{Na})_m$ ： $m=1\sim 4$ の混合物]。なお、上式中及び以後本明細書中に用いる「Pc」は、フタロシアニン骨格を意味する。

【0014】(2) Direct Blue 199及び特開昭62-190273号、特開昭63-28690号、特開昭63-306075号、特開昭63-306076号、特開平2-131983号、特開平3-122171号、特開平3-200883号、特開平7-138511号等に記載のフタロシアニン化合物[例え

ば、 $\text{Cu-Pc}-(\text{SO}_3\text{Na})_m(\text{SO}_2\text{NH}_2)_n$  :  $m+n=1\sim 4$ の混合物]

【0015】(3) 特開昭63-210175号、特開昭63-37176号、特開昭63-304071号、特開平5-171085号、WO 00/08102号等に記載のフタロシアニン化合物[例えば、 $\text{Cu-Pc}-(\text{CO}_2\text{H})_m(\text{CONR}_1\text{R}_2)_n$  :  $m+n=0\sim 4$ の数]

【0016】(4) 特開昭59-30874号、特開平1-126381号、特開平1-190770号、特開平10-16982号、特開平7-82499号、特開平8-34942号、特開平8-60053号、特開平8-113745号、特開平8-310116号、特開平10-140063号、特開平10-298463号、特開平11-29729号、特開平11-320921号、EP173476A2号、EP468649A1号、EP559309A2号、EP596383A1号、DE3411476号、US6086955号、WO 99/13009号、GB2341868A号等に記載のフタロシアニン化合物[例えば、 $\text{Cu-Pc}-(\text{SO}_3\text{H})_m(\text{SO}_2\text{NR}_1\text{R}_2)_n$  :  $m+n=0\sim 4$ の数、且つ、 $m\neq 0$ ]

【0017】(5) 特開昭60-208365号、特開昭61-2772号、特開平6-57653号、特開平8-60052号、特開平8-295819号、特開平10-130517号、特開平11-72614号、特表平11-515047号、特表平11-515048号、EP196901A2号、WO 95/29208号、WO 98/49239号、WO 98/49240号、WO 99/50363号、WO 99/67334号等に記載のフタロシアニン化合物[例えば、 $\text{Cu-Pc}-(\text{SO}_3\text{H})_1(\text{SO}_2\text{NH}_2)_m(\text{SO}_2\text{NR}_1\text{R}_2)_n$  :  $1+m+n=0\sim 4$ の数]

【0018】(6) 特開昭59-22967号、特開昭61-185576号、特開平1-95093号、特開平3-195783号、EP649881A1号、WO 00/08101号、WO 00/08103号等に記載のフタロシアニン化合物[例えば、 $\text{Cu-Pc}-(\text{SO}_2\text{NR}_1\text{R}_2)_n$  :  $n=1\sim 5$ の数]

【0019】ところで、現在一般に広く用いられている Direct Blue 87又は Direct Blue 199に代表されるフタロシアニン化合物については、一般に知られているマゼンタ色素やイエロー色素に比べ耐光性に優れるという特徴がある。

【0020】しかしながら、フタロシアニン化合物は酸性条件下ではグリーン味の色相であり、シアンインクには不適當である。そのためこれらの色素をシアンインクとして用いる場合は中性からアルカリ性の条件下で使用するのが最も適している。しかしながら、インクが中性からアルカリ性でも、用いる被記録材料が酸性紙である

場合印刷物の色相が大きく変化する可能性がある。

【0021】さらに、昨今環境問題として取りあげられることの多い酸化窒素ガスやオゾン等の酸化性ガスによってもグリーン味に変色及び消色し、同時に印字濃度も低下してしまう。

【0022】一方、トリフェニルメタン染料及び/又は顔料については、色相は良好であるが、耐光性、オゾンガス耐性等において非常に劣る。

【0023】今後、使用分野が拡大して、広告等の展示物に広く使用されると、光や環境中の活性ガスに曝される場合が多くなるため、特に良好な色相を有し、光堅牢性および環境中の活性ガス( $\text{NO}_x$ 、オゾン等の酸化性ガスの他 $\text{SO}_x$ など)堅牢性に優れた色素及びインク組成物がますます強く望まれるようになっている。

【0024】しかしながら、これらの要求を高いレベルで満たすシアン色素(例えば、フタロシアニン化合物)及びシアンインクの開発は困難を伴うことであって、いまだに要請を満たす色素及びインクは得られていない状況にある。

【0025】これまで、オゾンガス耐性を付与したフタロシアニン化合物としては、特開平3-103484号、特開平4-39365号、特開2000-303009号等が開示されているが、いずれも色相と光及び酸化性ガスに対する堅牢性を両立させるには至っていないのが現状であり、シアンインクで、まだ市場の要求を十分に満足する製品を提供するには至っていない。

【0026】

【発明が解決しようとする課題】本発明は、前記従来における問題を解決し、以下の目的を達成することを課題とする。即ち、本発明の目的は、(1)三原色の色素として色再現性に優れた吸収特性を有し、且つ光、熱、湿度および環境中の活性ガスに対して十分な堅牢性を有する新規な着色剤(染料や顔料)を提供すること、(2)色相と堅牢性に優れた着色画像や着色材料を与える、インクジェットなどの印刷用のインク、感熱記録材料におけるインクシート、電子写真用のカラートナー、LCD、PDPなどのディスプレイやCCDなどの撮像素子で用いられるカラーフィルターなどの各種着色画像形成組成物を提供すること、(3)特に、該フタロシアニン化合物誘導体の使用により良好な色相を有し、光及び環境中の活性ガス、特にオゾンガスに対して堅牢性の高い画像を形成することができる、インクジェット記録用インク及びインクジェット記録方法を提供すること、及び(4)上記のインクジェット記録方法を利用することによって、画像記録物のオゾンガス褪色耐性を向上させる画像堅牢化方法を提供することを目的とする。

【0027】

【課題を解決するための手段】本発明者らは、良好な色相と光堅牢性及びガス堅牢性(特に、オゾンガス)の高いフタロシアニン化合物誘導体を詳細に検討したとこ

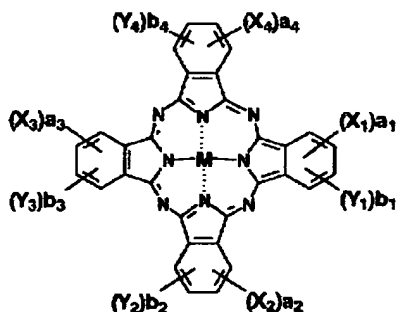
ろ、従来知られていない特定の色素構造（特定の置換基種を特定の置換位置に特定の置換基数導入）を有する下記一般式（I）で表されるフタロシアニン化合物により、上記課題を解決できることを見出し、本発明を完成するに至った。すなわち、上記の本発明の課題は、下記の手段によって達せられる。

【0028】1. 下記一般式（I）で表されるフタロシアニン化合物を含有することを特徴とする着色画像形成組成物。

【0029】

【化5】

一般式（I）



【0030】一般式（I）中：X<sub>1</sub>、X<sub>2</sub>、X<sub>3</sub>及びX<sub>4</sub>はそれぞれ独立に、-SO-Z及び/または-SO<sub>2</sub>-Zを表す。ここでZは、それぞれ独立に、置換もしくは無置換のアルキル基、置換もしくは無置換のシクロアルキル基、置換もしくは無置換のアルケニル基、置換もしくは無置換のアラルキル基、置換もしくは無置換のアリール基、置換もしくは無置換のヘテロ環基を表す。Y<sub>1</sub>、Y<sub>2</sub>、Y<sub>3</sub>及びY<sub>4</sub>はそれぞれ独立に、水素原子、ハロゲン原子、アルキル基、シクロアルキル基、アルケニル基、アラルキル基、アリール基、ヘテロ環基、シアノ基、ヒドロキシ基、ニトロ基、アミノ基、アルキルアミノ基、アルコキシ基、アリールオキシ基、アミド基、アリールアミノ基、ウレイド基、スルファモイルアミノ基、アルキルチオ基、アリールチオ基、アルコキシカルボニルアミノ基、スルホンアミド基、カルバモイル基、スルファモイル基、アルコキシカルボニル基、ヘテロ環オキシ基、アゾ基、アシルオキシ基、カルバモイルオキシ基、シリルオキシ基、アリールオキシカルボニル基、アリールオキシカルボニルアミノ基、イミド基、ヘテロ環チオ基、ホスホリル基、またはアシル基を表す。これらの基は、さらに置換基を有していてもよい。ただし、X<sub>1</sub>、X<sub>2</sub>、X<sub>3</sub>、X<sub>4</sub>、Y<sub>1</sub>、Y<sub>2</sub>、Y<sub>3</sub>及びY<sub>4</sub>の少なくとも1つは、炭素数2以上の置換基を表し、且つ、X<sub>1</sub>、X<sub>2</sub>、X<sub>3</sub>、X<sub>4</sub>、Y<sub>1</sub>、Y<sub>2</sub>、Y<sub>3</sub>及びY<sub>4</sub>で表される置換基の炭素数の総和が8以上である。a<sub>1</sub>～a<sub>4</sub>、b<sub>1</sub>～b<sub>4</sub>は、それぞれX<sub>1</sub>～X<sub>4</sub>、Y<sub>1</sub>～Y<sub>4</sub>の置換基数を表し、a<sub>1</sub>～a<sub>4</sub>は、それぞれ独立に0～4の整数を表すが、すべてが同時に0になることはない。b<sub>1</sub>～b<sub>4</sub>

は、それぞれ独立に0～4の整数を表す。Mは、水素原子、金属元素またはその酸化物、水酸化物もしくはハロゲン化物を表す。

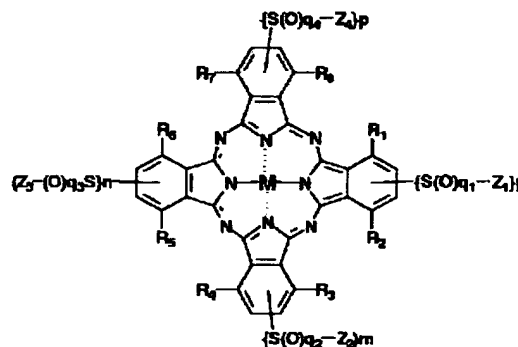
2. 上記1.に記載の着色画像形成組成物を含むことを特徴とするインク。

3. 一般式（I）で表されるフタロシアニン化合物が、下記一般式（II）で表されるフタロシアニン化合物であることを特徴とする上記2.に記載のインク。

【0031】

10 【化6】

一般式（II）



20

【0032】一般式（II）中：R<sub>1</sub>、R<sub>2</sub>、R<sub>3</sub>、R<sub>4</sub>、R<sub>5</sub>、R<sub>6</sub>、R<sub>7</sub>、及びR<sub>8</sub>はそれぞれ独立に、水素原子、ハロゲン原子、アルキル基、シクロアルキル基、アルケニル基、アラルキル基、アリール基、ヘテロ環基、シアノ基、ヒドロキシ基、ニトロ基、アミノ基、アルキルアミノ基、アルコキシ基、アリールオキシ基、アミド基、アリールアミノ基、ウレイド基、スルファモイルアミノ基、アルキルチオ基、アリールチオ基、アルコキシカルボニルアミノ基、スルホンアミド基、カルバモイル基、スルファモイル基、アルコキシカルボニル基、ヘテロ環オキシ基、アゾ基、アシルオキシ基、カルバモイルオキシ基、シリルオキシ基、アリールオキシカルボニル基、アリールオキシカルボニルアミノ基、イミド基、ヘテロ環チオ基、ホスホリル基またはアシル基を表す。これらの基は、さらに置換基を有していてもよい。Z<sub>1</sub>、Z<sub>2</sub>、Z<sub>3</sub>、Z<sub>4</sub>はそれぞれ独立に、置換もしくは無置換のアルキル基、置換もしくは無置換のシクロアルキル基、置換もしくは無置換のアルケニル基、置換もしくは無置換のアラルキル基、置換もしくは無置換のアリール基、置換もしくは無置換のヘテロ環基を表す。ただし、Z<sub>1</sub>、Z<sub>2</sub>、Z<sub>3</sub>、Z<sub>4</sub>、R<sub>1</sub>、R<sub>2</sub>、R<sub>3</sub>、R<sub>4</sub>、R<sub>5</sub>、R<sub>6</sub>、R<sub>7</sub>、及びR<sub>8</sub>の少なくとも1つは、炭素数2以上の置換基を表し、且つ、Z<sub>1</sub>、Z<sub>2</sub>、Z<sub>3</sub>、Z<sub>4</sub>、R<sub>1</sub>、R<sub>2</sub>、R<sub>3</sub>、R<sub>4</sub>、R<sub>5</sub>、R<sub>6</sub>、R<sub>7</sub>、及びR<sub>8</sub>で表される置換基の炭素数の総和が8以上である。l、m、n、p、q<sub>1</sub>、q<sub>2</sub>、q<sub>3</sub>、q<sub>4</sub>はそれぞれ独立に、1または2の整数を表す。Mは、一般式（I）の場合と同義である。

30

40

50

4. 一般式（II）で表されるフタロシアニン化合物



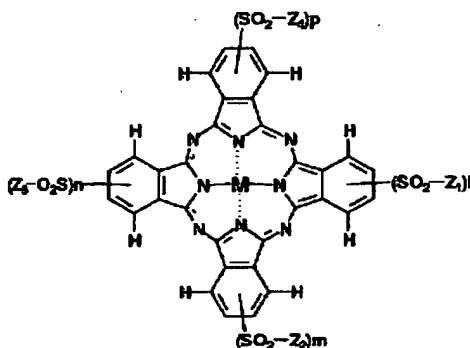
11

が、下記一般式 (I I I) で表されるフタロシアニン化合物であることを特徴とする上記3.に記載のインク。

【0033】

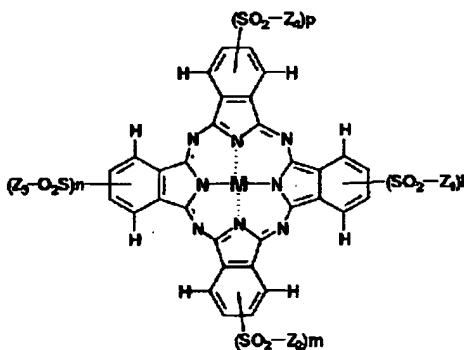
【化7】

一般式 (III)



【0034】一般式 (I I I) 中、Z<sub>1</sub>、Z<sub>2</sub>、Z<sub>3</sub>、Z<sub>4</sub> はそれぞれ独立に、置換もしくは無置換のアルキル基、置換もしくは無置換のシクロアルキル基、置換もしくは無置換のアルケニル基、置換もしくは無置換のアラルキ

一般式 (IV)



【0036】一般式 (I V) 中、Z<sub>1</sub>、Z<sub>2</sub>、Z<sub>3</sub>、Z<sub>4</sub> はそれぞれ独立に、-A<sub>1</sub>-L-A<sub>2</sub>-Qを表すA<sub>1</sub>、A<sub>2</sub>は、それぞれ独立に、置換もしくは無置換のアルキレン、置換もしくは無置換のフェニレン、置換もしくは無置換のナフチレン、置換もしくは無置換のヘテロ環基を表し、Lは二価の連結基を表し、Qは水素原子または置換基を表す。ただし、Z<sub>1</sub>、Z<sub>2</sub>、Z<sub>3</sub>、Z<sub>4</sub>の少なくとも

1つは、炭素数2以上の置換基を表し、且つ、フタロシアニン化合物一分子あたり、Z<sub>1</sub>、Z<sub>2</sub>、Z<sub>3</sub>、及びZ<sub>4</sub>で表される置換基の炭素数の総和が8以上である。Mは、水素原子、金属元素またはその酸化物、水酸化物もしくはハロゲン化物を表す。l、m、n、pはそれぞれ独立に、1または2の整数を表す。

9. Z<sub>1</sub>、Z<sub>2</sub>、Z<sub>3</sub>、Z<sub>4</sub>の各々が、炭素数2以上(好ましくは炭素数50以下、より好ましくは30以下)の置換基を表し、且つ、Z<sub>1</sub>、Z<sub>2</sub>、Z<sub>3</sub>、Z<sub>4</sub>で表される置換基の炭素数の総和が8以上(好ましくは炭素数200以

12

\*無置換のヘテロ環基を表す。ただし、Z<sub>1</sub>、Z<sub>2</sub>、Z<sub>3</sub>、Z<sub>4</sub>の少なくとも1つは、炭素数2以上の置換基を表し、且つ、フタロシアニン化合物一分子あたり、Z<sub>1</sub>、Z<sub>2</sub>、Z<sub>3</sub>、及びZ<sub>4</sub>で表される置換基の炭素数の総和が8以上である。l、m、n、p及びMは、一般式 (I I) の場合と同義である。

5. 上記2.~4.のいずれかに記載のインクであることを特徴とするインクジェット記録用インク。

6. 支持体上に白色無機顔料粒子を含有するインク受容層を有する受像材料上に、上記5.に記載のインクジェット記録用インクを用いて画像形成することを特徴とするインクジェット記録方法。

7. 上記2.~4.のいずれかに記載のインクまたは5.に記載のインクジェット記録用インクを用いて画像形成することによりなされた画像(記録物)のオゾンガス耐性改良方法。

8. 下記一般式 (I V) で表されることを特徴とするフタロシアニン化合物。

【0035】

【化8】

下、より好ましくは120以下)であり、A<sub>1</sub>、A<sub>2</sub>が各々置換もしくは無置換のアルキレン基であり、Lは-SO<sub>2</sub>NH-、または-CO<sub>2</sub>-であり、Qがアルキルオキシ基であり、l=m=n=p=1であり、かつ、MがCu、Ni、Zn、Al(好ましくはCu)であることを特徴とする上記8.記載のフタロシアニン化合物。

【0037】

【発明の実施の形態】以下に本発明について詳細に説明する。

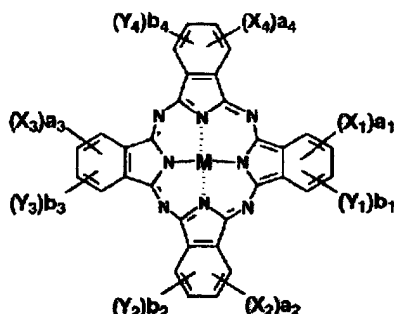
[フタロシアニン化合物]まず、本発明の一般式 (I) で表されるフタロシアニン化合物について詳細に説明する。なお該フタロシアニン化合物は油性であるためイオン性親水性基を分子内に有しないことが好ましい。

【0038】

【化9】

13

一般式 (I)



【0039】前記一般式 (I) において、 $Y_1$ 、 $Y_2$ 、 $Y_3$  及び  $Y_4$  はそれぞれ独立に、水素原子、ハロゲン原子、アルキル基、シクロアルキル基、アルケニル基、アラルキル基、アリール基、ヘテロ環基、シアノ基、ヒドロキシ基、ニトロ基、アミノ基、アルキルアミノ基、アルコキシ基、アリールオキシ基、アミド基、アリールアミノ基、ウレイド基、スルファモイルアミノ基、アルキルチオ基、アリールチオ基、アルコキシカルボニルアミノ基、スルホンアミド基、カルバモイル基、スルファモイル

基、アルコキシカルボニル基、ヘテロ環オキシ基、アゾ基、アシルオキシ基、カルバモイルオキシ基、シリルオキシ基、アリールオキシカルボニル基、アリールオキシカルボニルアミノ基、イミド基、ヘテロ環チオ基、ホスホリル基またはアシル基を表し、各々はさらに置換基を有していてもよい。

【0040】中でも、水素原子、ハロゲン原子、アルキル基、アリール基、シアノ基、アルコキシ基、アミド基、ウレイド基、スルホンアミド基、カルバモイル基、スルファモイル基およびアルコキシカルボニル基が好ま

しく、特に水素原子、ハロゲン原子、シアノ基が好ましく、水素原子が最も好ましい。

【0041】 $X_1$ 、 $X_2$ 、 $X_3$  及び  $X_4$  はそれぞれ独立に、 $-SO-Z$  及び/または  $-SO_2-Z$  を表し、好ましくは  $-SO_2-Z$  である。

【0042】 $Z$  はそれぞれ独立に、置換もしくは無置換のアルキル基、置換もしくは無置換のシクロアルキル基、置換もしくは無置換のアルケニル基、置換もしくは無置換のアラルキル基、置換もしくは無置換のアリール基、置換もしくは無置換のヘテロ環基を表し、特に置換もしくは無置換のアルキル基、置換もしくは無置換のアリール基、置換もしくは無置換のヘテロ環基が好ま

しく、その中でも置換のアルキル基、置換のアリール基、置換のヘテロ環基が最も好ましい。

【0043】 $X_1$ 、 $X_2$ 、 $X_3$ 、 $X_4$ 、 $Y_1$ 、 $Y_2$ 、 $Y_3$  及び  $Y_4$  の少なくとも1つは、炭素数2以上の置換基を表し、且つ、 $X_1$ 、 $X_2$ 、 $X_3$ 、 $X_4$ 、 $Y_1$ 、 $Y_2$ 、 $Y_3$  及び  $Y_4$  で表される置換基の炭素数の総和が8以上である。

【0044】その中でも、 $X_1$ 、 $X_2$ 、 $X_3$ 、 $X_4$ 、 $Y_1$ 、 $Y_2$ 、 $Y_3$  及び  $Y_4$  の少なくとも1つが、炭素数3以上の

14

置換基を表し、且つ、 $X_1$ 、 $X_2$ 、 $X_3$ 、 $X_4$ 、 $Y_1$ 、 $Y_2$ 、 $Y_3$  及び  $Y_4$  で表される置換基の炭素数の総和が8以上であることが好ましく、更に、 $X_1$ 、 $X_2$ 、 $X_3$ 、 $X_4$  が、炭素数2以上の置換基を表し、且つ、 $X_1$ 、 $X_2$ 、 $X_3$ 、 $X_4$ 、 $Y_1$ 、 $Y_2$ 、 $Y_3$  及び  $Y_4$  で表される置換基の炭素数の総和が8以上であることが特に好ましく、 $X_1$ 、 $X_2$ 、 $X_3$ 、 $X_4$  が、炭素数2以上の置換基を表し、且つ、 $X_1$ 、 $X_2$ 、 $X_3$ 、 $X_4$ 、 $Y_1$ 、 $Y_2$ 、 $Y_3$  及び  $Y_4$  で表される置換基の和が、炭素数10以上の置換基であることが最も好ましい。

【0045】 $Y_1$ 、 $Y_2$ 、 $Y_3$ 、 $Y_4$  及び  $Z$  が更に置換基を有することが可能な基は、以下に挙げたような置換基を更に有してもよい。

【0046】ハロゲン原子 (例えば、塩素原子、臭素原子)、炭素数1~12の直鎖または分岐鎖アルキル基、炭素数7~18のアラルキル基、炭素数2~12のアルケニル基、炭素数2~12の直鎖または分岐鎖アルキニル基、炭素数3~12の直鎖または分岐鎖シクロアルキル基、炭素数3~12の直鎖または分岐鎖シクロアルケニル基で、詳しくはアルキル基 (例えばメチル、エチル、プロピル、イソプロピル、 $t$ -ブチル、3-イソプロピルオキシプロピル、2-メトキシ-1-メチルエチル、2-メタンスルホンエチル、3-フェノキシプロピル、トリフルオロメチル、シクロペンチルなどの各基)、アリール基 (例えば、フェニル、4- $t$ -ブチルフェニル、2, 4-ジ- $t$ -アミルフェニルなどの各基)、ヘテロ環基 (例えば、イミダゾリル、ピラゾリル、トリアゾリル、2-フリル、2-チエニル、2-ピリミジニル、2-ベンゾチアゾリルなどの各基)、シアノ基、ヒドロキシ基、ニトロ基、カルボキシ基、アミノ基、アルキルオキシ基 (例えば、メトキシ、エトキシ、2-メトキシエトキシ、3-イソプロピルオキシ、2-メタンスルホンエトキシなどの各基)、アリールオキシ基 (例えば、フェノキシ、2-メチルフェノキシ、4- $t$ -ブチルフェノキシ、3-ニトロフェノキシ、3- $t$ -ブチルオキシカルバモイルフェノキシなどの各基)、アシルアミノ基 (例えば、アセトアミド、ベンズアミド、4-(3- $t$ -ブチル-4-ヒドロキシフェノキシ)ブタンアミドなどの各基)、アルキルアミノ基 (例えば、メチルアミノ、ブチルアミノ、ジエチルアミノ、メチルブチルアミノなどの各基)、アニリノ基 (例えば、フェニルアミノ、2-クロロアニリノなどの各基)、ウレイド基 (例えば、フェニルウレイド、メチルウレイド、 $N$ 、 $N$ -ジブチルウレイドなどの各基)、スルファモイルアミノ基 (例えば、 $N$ 、 $N$ -ジプロピルスルファモイルアミノ基)、アルキルチオ基 (例えば、メチルチオ、オクチルチオ、2-フェノキシエチルチオ)、アリールチオ基 (例えば、フェニルチオ、2-ブトキシ-5- $t$ -オクチルフェニルチオ、2-カルボキシフェニルチオ)、アルキルオキシカルボニルアミノ基

(例えば、メトキシカルボニルアミノ)、スルホンアミド基(例えば、メタンスルホンアミド、ベンゼンスルホンアミド、p-トルエンスルホンアミド、オクタデカンなどの各基)、カルバモイル基(例えば、N-エチルカルバモイル、N、N-ジブチルカルバモイルなどの各基)、スルファモイル基(例えば、N-エチルスルファモイル、N、N-ジプロピルスルファモイル、N、N-ジエチルスルファモイルなどの各基)、スルホニル基(例えば、メタンスルホニル、オクタンスルホニル、ベンゼンスルホニル、トルエンスルホニルなどの各基)、アルキルオキシカルボニル基(例えば、メトキシカルボニル、ブチルオキシカルボニルなどの各基)、ヘテロ環オキシ基(例えば、1-フェニルテトラゾール-5-オキシ、2-テトラヒドロピラニルオキシなどの各基)、アゾ基(例えば、フェニルアゾ、4-メトキシフェニルアゾ、4-ピバロイルアミノフェニルアゾ、2-ヒドロキシ-4-プロパノイルフェニルアゾなどの各基)、アシルオキシ基(例えば、アセトキシ基)、カルバモイルオキシ基(例えば、N-メチルカルバモイルオキシ、N-フェニルカルバモイルオキシなどの各基)、シリルオキシ基(例えば、トリメチルシリルオキシ、ジブチルメチルシリルオキシなどの各基)、アリアルオキシカルボニルアミノ基(例えば、フェノキシカルボニルアミノ)、イミド基(例えば、N-スクシンイミド、N-フタルイミドなどの各基)、ヘテロ環チオ基(例えば、2-ベンゾチアゾリルチオ、2、4-ジ-フェノキシ-1, 3, 5-トリアゾール-6-チオ、2-ピリジルチオなどの各基)、スルフィニル基(例えば、3-フェノキシプロピルスルフィニル基)、ホスホリル基(例えば、フェノキシホスホリル、オクチルオキシホスホリル、フェニルホスホリルなどの各基)、アリアルオキシカルボニル基(例えば、フェノキシカルボニル基)、アシル基(例えば、アセチル、3-フェニルプロパノイル、ベンゾイルなどの各基)が挙げられる。

【0047】 $a_1 \sim a_4$ 、 $b_1 \sim b_4$ は、それぞれ $X_1 \sim X_4$ 、 $Y_1 \sim Y_4$ の置換基数を表し、 $a_1 \sim a_4$ は、それぞれ独立に0～4の整数を表す。 $b_1 \sim b_4$ は、それぞれ独立に0～4の整数を表す。ただし、 $a_1 \sim a_4$ のすべてが同時に0となることはない。

【0048】 $a_1$ 、 $b_1$ は、 $a_1 + b_1 = 4$ の関係を満たすそれぞれ独立の0～4の整数を表し、特に好ましいのは、 $a_1$ が1または2を表し、 $b_1$ が3または2を表す組み合わせであり、その中でも $a_1$ が1を表し、 $b_1$ が3を表す組み合わせが最も好ましい。

【0049】 $a_2$ 、 $b_2$ は、 $a_2 + b_2 = 4$ の関係を満たすそれぞれ独立の0～4の整数を表し、特に好ましいのは、 $a_2$ が1または2を表し、 $b_2$ が3または2を表す組み合わせであり、その中でも $a_2$ が1を表し、 $b_2$ が3を表す組み合わせが最も好ましい。

【0050】 $a_3$ 、 $b_3$ は、 $a_3 + b_3 = 4$ の関係を満

たすそれぞれ独立の0～4の整数を表し、特に好ましいのは、 $a_3$ が1または2を表し、 $b_3$ が3または2を表す組み合わせであり、その中でも $a_3$ が1を表し、 $b_3$ が3を表す組み合わせが最も好ましい。

【0051】 $a_4$ 、 $b_4$ は、 $a_4 + b_4 = 4$ の関係を満たすそれぞれ独立の0～4の整数を表し、特に好ましいのは、 $a_4$ が1または2を表し、 $b_4$ が3または2を表す組み合わせであり、その中でも $a_4$ が1を表し、 $b_4$ が3を表す組み合わせが最も好ましい。

【0052】Mは、水素原子、金属元素またはその酸化物、水酸化物もしくはハロゲン化物を表す。好ましいMとしては、水素原子、及びLi、Na、K、Mg、Ti、Zr、V、Nb、Ta、Cr、Mo、W、Mn、Fe、Co、Ni、Ru、Rh、Pd、Os、Ir、Pt、Cu、Ag、Au、Zn、Cd、Hg、Al、Ga、In、Si、Ge、Sn、Pb、Sb、Bi等の金属元素が挙げられる。酸化物としては、VO、GeO等が挙げられる。また、水酸化物としては、 $\text{Si}(\text{OH})_2$ 、 $\text{Cr}(\text{OH})_2$ 、 $\text{Sn}(\text{OH})_2$ 等が挙げられる。さらに、ハロゲン化物としては、 $\text{AlCl}_3$ 、 $\text{SiCl}_4$ 、 $\text{VCl}_3$ 、 $\text{VCl}_4$ 、 $\text{VOCl}_3$ 、 $\text{FeCl}_3$ 、 $\text{GaCl}_3$ 、 $\text{ZrCl}_4$ 等が挙げられる。なかでも特に、Cu、Ni、Zn、Al等が好ましく、Cuが最も好ましい。

【0053】また、L(2価の連結基)を介してPc(フタロシアニン骨格)が2量体(例えば、 $\text{Pc}-\text{M}-\text{L}-\text{M}-\text{Pc}$ )または3量体を形成してもよく、その時のMはそれぞれ同一であっても異なるものであってもよい。

【0054】Lで表される2価の連結基は、オキシ基(—O—)、チオ基(—S—)、カルボニル基(—CO—)、スルホニル基(—SO<sub>2</sub>—)、イミノ基(—NH—)、メチレン基(—CH<sub>2</sub>—)、及びこれらを組み合わせて形成される基が好ましい。

【0055】 $Y_1$ 、 $Y_2$ 、 $Y_3$ 及び $Y_4$ が表すハロゲン原子としては、フッ素原子、塩素原子および臭素原子が挙げられる。

【0056】 $Y_1$ 、 $Y_2$ 、 $Y_3$ 及び $Y_4$ が表すアルキル基には、置換基を有するアルキル基および無置換のアルキル基が含まれる。アルキル基は、炭素原子数が1～12のアルキル基が好ましい。置換基の例には、ヒドロキシ基、アルコキシ基、シアノ基、およびハロゲン原子が含まれる。アルキル基の例には、メチル、エチル、ブチル、イソプロピル、t-ブチル、ヒドロキシエチル、メトキシエチル、シアノエチル、トリフルオロメチルが含まれる。

【0057】 $Y_1$ 、 $Y_2$ 、 $Y_3$ 及び $Y_4$ が表すシクロアルキル基には、置換基を有するシクロアルキル基および無置換のシクロアルキル基が含まれる。シクロアルキル基としては、炭素原子数が5～12のシクロアルキル基が好ましい。シクロアルキル基の例には、シクロヘキシル基が含まれる。

【0058】 $Y_1$ 、 $Y_2$ 、 $Y_3$ 及び $Y_4$ が表すアルケニル基

には、置換基を有するアルケニル基および無置換のアルケニル基が含まれる。アルケニル基としては、炭素原子数が2～12のアルケニル基が好ましい。アルケニル基の例には、ビニル基、アリル基等が含まれる。

【0059】Y<sub>1</sub>、Y<sub>2</sub>、Y<sub>3</sub>及びY<sub>4</sub>が表すアラルキル基としては、置換基を有するアラルキル基および無置換のアラルキル基が含まれる。アラルキル基としては、炭素原子数が7～12のアラルキル基が好ましい。アラルキル基の例には、ベンジル基、および2-フェネチル基が含まれる。

【0060】Y<sub>1</sub>、Y<sub>2</sub>、Y<sub>3</sub>及びY<sub>4</sub>が表すアリール基には、置換基を有するアリール基および無置換のアリール基が含まれる。アリール基としては、炭素原子数が6～12のアリール基が好ましい。置換基の例には、アルキル基、アルコキシ基、ハロゲン原子及びアルキルアミノ基が含まれる。アリール基の例には、フェニル、p-トリル、p-メトキシフェニル、o-クロロフェニルおよびm-（3-スルホプロピルアミノ）フェニルなどの各基が含まれる。

【0061】Y<sub>1</sub>、Y<sub>2</sub>、Y<sub>3</sub>及びY<sub>4</sub>が表すヘテロ環基には、置換基を有するヘテロ環基および無置換のヘテロ環基が含まれる。ヘテロ環基としては、5員または6員環のヘテロ環基が好ましい。ヘテロ環基の例には、2-ピリジル基、2-チエニル基および2-フリル基が含まれる。

【0062】Y<sub>1</sub>、Y<sub>2</sub>、Y<sub>3</sub>及びY<sub>4</sub>が表すアルキルアミノ基には、置換基を有するアルキルアミノ基および無置換のアルキルアミノ基が含まれる。アルキルアミノ基としては、炭素原子数1～6のアルキルアミノ基が好ましい。アルキルアミノ基の例には、メチルアミノ基およびジエチルアミノ基が含まれる。

【0063】Y<sub>1</sub>、Y<sub>2</sub>、Y<sub>3</sub>及びY<sub>4</sub>が表すアルコキシ基には、置換基を有するアルコキシ基および無置換のアルコキシ基が含まれる。アルコキシ基としては、炭素原子数が1～12のアルコキシ基が好ましい。置換基の例には、アルコキシ基及びヒドロキシル基が含まれる。アルコキシ基の例には、メトキシ基、エトキシ基、イソプロポキシ基、メトキシエトキシ基、ヒドロキシエトキシ基および3-カルボキシプロポキシ基が含まれる。

【0064】Y<sub>1</sub>、Y<sub>2</sub>、Y<sub>3</sub>及びY<sub>4</sub>が表すアリールオキシ基には、置換基を有するアリールオキシ基および無置換のアリールオキシ基が含まれる。アリールオキシ基としては、炭素原子数が6～12のアリールオキシ基が好ましい。置換基の例には、アルコキシ基が含まれる。アリールオキシ基の例には、フェノキシ基、p-メトキシフェノキシ基およびo-メトキシフェノキシ基が含まれる。

【0065】Y<sub>1</sub>、Y<sub>2</sub>、Y<sub>3</sub>及びY<sub>4</sub>が表すアミド基には、置換基を有するアミド基および無置換のアミド基が含まれる。アミド基としては、炭素原子数が2～12の

アミド基が好ましい。アミド基の例には、アセトアミド基、プロピオンアミド基、ベンズアミド基および3, 5-ジスルホベンズアミド基が含まれる。

【0066】Y<sub>1</sub>、Y<sub>2</sub>、Y<sub>3</sub>及びY<sub>4</sub>が表すアリールアミノ基には、置換基を有するアリールアミノ基および無置換のアリールアミノ基が含まれる。アリールアミノ基としては、炭素原子数が6～12のアリールアミノ基が好ましい。置換基の例としては、ハロゲン原子が含まれる。アリールアミノ基の例としては、アニリノ基および2-クロロアニリノ基が含まれる。

【0067】Y<sub>1</sub>、Y<sub>2</sub>、Y<sub>3</sub>及びY<sub>4</sub>が表すウレイド基には、置換基を有するウレイド基および無置換のウレイド基が含まれる。ウレイド基としては、炭素原子数が1～12のウレイド基が好ましい。置換基の例には、アルキル基およびアリール基が含まれる。ウレイド基の例には、3-メチルウレイド基、3, 3-ジメチルウレイド基および3-フェニルウレイド基が含まれる。

【0068】Y<sub>1</sub>、Y<sub>2</sub>、Y<sub>3</sub>及びY<sub>4</sub>が表すスルファモイルアミノ基には、置換基を有するスルファモイルアミノ基および無置換のスルファモイルアミノ基が含まれる。置換基の例には、アルキル基が含まれる。スルファモイルアミノ基の例には、N, N-ジプロピルスルファモイルアミノ基が含まれる。

【0069】Y<sub>1</sub>、Y<sub>2</sub>、Y<sub>3</sub>及びY<sub>4</sub>が表すアルキルチオ基には、置換基を有するアルキルチオ基および無置換のアルキルチオ基が含まれる。アルキルチオ基としては、炭素原子数が1～12のアルキルチオ基が好ましい。アルキルチオ基の例には、メチルチオ基およびエチルチオ基が含まれる。

【0070】Y<sub>1</sub>、Y<sub>2</sub>、Y<sub>3</sub>及びY<sub>4</sub>が表すアリールチオ基には、置換基を有するアリールチオ基および無置換のアリールチオ基が含まれる。アリールチオ基としては、炭素原子数が6～12のアリールチオ基が好ましい。置換基の例には、アルキル基が含まれる。アリールチオ基の例には、フェニルチオ基およびp-トリルチオ基が含まれる。

【0071】Y<sub>1</sub>、Y<sub>2</sub>、Y<sub>3</sub>及びY<sub>4</sub>が表すアルコキシカルボニルアミノ基には、置換基を有するアルコキシカルボニルアミノ基および無置換のアルコキシカルボニルアミノ基が含まれる。アルコキシカルボニルアミノ基としては、炭素原子数が2～12のアルコキシカルボニルアミノ基が好ましい。アルコキシカルボニルアミノ基の例には、エトキシカルボニルアミノ基が含まれる。

【0072】Y<sub>1</sub>、Y<sub>2</sub>、Y<sub>3</sub>及びY<sub>4</sub>が表すスルホンアミド基には、置換基を有するスルホンアミド基および無置換のスルホンアミド基が含まれる。スルホンアミド基としては、炭素原子数が1～12のスルホンアミド基が好ましい。スルホンアミド基の例には、メタンスルホンアミド、ベンゼンスルホンアミド、および3-カルボキシベンゼンスルホンアミドが含まれる。

10

20

30

40

50

【0073】Y<sub>1</sub>、Y<sub>2</sub>、Y<sub>3</sub>及びY<sub>4</sub>が表すカルバモイル基には、置換基を有するカルバモイル基および無置換のカルバモイル基が含まれる。置換基の例には、アルキル基が含まれる。カルバモイル基の例には、メチルカルバモイル基およびジメチルカルバモイル基が含まれる。

【0074】Y<sub>1</sub>、Y<sub>2</sub>、Y<sub>3</sub>及びY<sub>4</sub>が表すスルファモイル基には、置換基を有するスルファモイル基および無置換のスルファモイル基が含まれる。置換基の例には、アルキル基、アリール基が含まれる。スルファモイル基の例には、ジメチルスルファモイル基およびジ-（2-ヒドロキシエチル）スルファモイル基、フェニルスルファモイル基が含まれる。

【0075】Y<sub>1</sub>、Y<sub>2</sub>、Y<sub>3</sub>及びY<sub>4</sub>が表すアルコキシカルボニル基には、置換基を有するアルコキシカルボニル基および無置換のアルコキシカルボニル基が含まれる。アルコキシカルボニル基としては、炭素原子数が2～12のアルコキシカルボニル基が好ましい。前記アルコキシカルボニル基の例には、メトキシカルボニル基およびエトキシカルボニル基が含まれる。

【0076】Y<sub>1</sub>、Y<sub>2</sub>、Y<sub>3</sub>及びY<sub>4</sub>が表すヘテロ環オキシ基には、置換基を有するヘテロ環オキシ基および無置換のヘテロ環オキシ基が含まれる。前記ヘテロ環オキシ基としては、5員または6員環のヘテロ環を有するヘテロ環オキシ基が好ましい。置換基の例には、ヒドロキシル基が含まれる。ヘテロ環オキシ基の例には、2-テトラヒドロピラニルオキシ基が含まれる。

【0077】Y<sub>1</sub>、Y<sub>2</sub>、Y<sub>3</sub>及びY<sub>4</sub>が表すアゾ基には、置換基を有するアゾ基および無置換のアゾ基が含まれる。アゾ基の例には、p-ニトロフェニルアゾ基が含まれる。

【0078】Y<sub>1</sub>、Y<sub>2</sub>、Y<sub>3</sub>及びY<sub>4</sub>が表すアシルオキシ基には、置換基を有するアシルオキシ基および無置換のアシルオキシ基が含まれる。アシルオキシ基としては、炭素原子数1～12のアシルオキシ基が好ましい。前記アシルオキシ基の例には、アセトキシ基およびベンゾイルオキシ基が含まれる。

【0079】Y<sub>1</sub>、Y<sub>2</sub>、Y<sub>3</sub>及びY<sub>4</sub>が表すカルバモイルオキシ基には、置換基を有するカルバモイルオキシ基および無置換のカルバモイルオキシ基が含まれる。置換基の例には、アルキル基が含まれる。前記カルバモイルオキシ基の例には、N-メチルカルバモイルオキシ基が含まれる。

【0080】Y<sub>1</sub>、Y<sub>2</sub>、Y<sub>3</sub>及びY<sub>4</sub>が表すシリルオキシ基には、置換基を有するシリルオキシ基および無置換のシリルオキシ基が含まれる。置換基の例には、アルキル基が含まれる。シリルオキシ基の例には、トリメチルシリルオキシ基が含まれる。

【0081】Y<sub>1</sub>、Y<sub>2</sub>、Y<sub>3</sub>及びY<sub>4</sub>が表すアリールオキシカルボニル基には、置換基を有するアリールオキシカルボニル基および無置換のアリールオキシカルボニル基

が含まれる。アリールオキシカルボニル基としては、炭素原子数が7～12のアリールオキシカルボニル基が好ましい。アリールオキシカルボニル基の例には、フェノキシカルボニル基が含まれる。

【0082】Y<sub>1</sub>、Y<sub>2</sub>、Y<sub>3</sub>及びY<sub>4</sub>が表すアリールオキシカルボニルアミノ基には、置換基を有するアリールオキシカルボニルアミノ基および無置換のアリールオキシカルボニルアミノ基が含まれる。アリールオキシカルボニルアミノ基としては、炭素原子数が7～12のアリールオキシカルボニルアミノ基が好ましい。アリールオキシカルボニルアミノ基の例には、フェノキシカルボニルアミノ基が含まれる。

【0083】Y<sub>1</sub>、Y<sub>2</sub>、Y<sub>3</sub>及びY<sub>4</sub>が表すイミド基には、置換基を有するイミド基および無置換のイミド基が含まれる。前記イミド基の例には、N-フタルイミド基およびN-スクシンイミド基が含まれる。

【0084】Y<sub>1</sub>、Y<sub>2</sub>、Y<sub>3</sub>及びY<sub>4</sub>が表すヘテロ環チオ基には、置換基を有するヘテロ環チオ基および無置換のヘテロ環チオ基が含まれる。ヘテロ環チオ基としては、5員または6員環のヘテロ環を有することが好ましい。ヘテロ環チオ基の例には、2-ピリジルチオ基が含まれる。

【0085】Y<sub>1</sub>、Y<sub>2</sub>、Y<sub>3</sub>及びY<sub>4</sub>が表すホスホリル基には、置換基を有するホスホリル基および無置換のホスホリル基が含まれる。ホスホリル基の例には、フェノキシホスホリル基およびフェニルホスホリル基が含まれる。

【0086】Y<sub>1</sub>、Y<sub>2</sub>、Y<sub>3</sub>及びY<sub>4</sub>が表すアシル基には、置換基を有するアシル基および無置換のアシル基が含まれる。アシル基としては、炭素原子数が1～12のアシル基が好ましい。アシル基の例には、アセチル基およびベンゾイル基が含まれる。

【0087】Zが表すアルキル基には、置換基を有するアルキル基および無置換のアルキル基が含まれる。アルキル基は、炭素原子数が1～12のアルキル基が好ましい。置換基の例には、ヒドロキシル基、アルコキシ基、スルファモイル基、アルコキシカルボニル基、カルバモイル基、スルホンアミド基、アシルアミノ基、シアノ基、およびハロゲン原子が含まれ、これらの置換基は更に置換基を有していても良い。アルキル基の例には、メチル、エチル、ブチル、イソプロピル、t-ブチル、ヒドロキシエチル、メトキシエチル、シアノエチル、トリフルオロメチル、3-[3-(1,1-ジメチル-メチルオキシ)プロピルアミノスルホニル]プロピルおよび3-[(2-メチルオキシ-1-メチル)エトキシカルボニル]プロピルの各基が含まれる。

【0088】Zが表すシクロアルキル基には、置換基を有するシクロアルキル基および無置換のシクロアルキル基が含まれる。シクロアルキル基としては、炭素原子数が5～12のシクロアルキル基が好ましい。シクロアル

キル基の例には、シクロヘキシル基が含まれる。

【0089】Zが表すアルケニル基には、置換基を有するアルケニル基および無置換のアルケニル基が含まれる。アルケニル基としては、炭素原子数が2～12のアルケニル基が好ましい。アルケニル基の例には、ビニル基、アリル基等が含まれる。

【0090】Zが表すアラルキル基としては、置換基を有するアラルキル基および無置換のアラルキル基が含まれる。アラルキル基としては、炭素原子数が7～12のアラルキル基が好ましい。アラルキル基の例には、ベン

ジル基、および2-フェネチル基が含まれる。  
【0091】Zが表すアリール基には、置換基を有するアリール基および無置換のアリール基が含まれる。アリール基としては、炭素原子数が6～12のアリール基が好ましい。アリール基の例には、フェニル、p-トリル、p-メトキシフェニル、o-クロロフェニルおよびm-

(3-スルホプロピルアミノ)フェニル、m-スルホフェニルが含まれる。置換基の例には、アルキル基、アルコキシ基、ハロゲン原子及びアルキルアミノ基が含まれる。  
【0092】Zが表すヘテロ環基は、置換基を有するヘテロ環基および無置換のヘテロ環基が含まれ、さらに他の環と縮合環を形成していてもよい。ヘテロ環基としては、5員または6員環のヘテロ環基（さらに他の環と縮合環を形成してもよい）が好ましい。ヘテロ環基の例には、ヘテロ環の置換位置を限定せずに挙げると、それぞれ独立に、イミダゾール、ベンゾイミダゾール、ピラゾール、ベンゾピラゾール、トリアゾール、チアゾール、ベンゾチアゾール、イソチアゾール、ベンゾイソチアゾール、オキサゾール、ベンゾオキサゾール、チアジアゾール、ピロール、ベンゾピロール、インドール、イソオキサゾール、ベンゾイソオキサゾール、チオフェン、ベンゾチオフェン、フラン、ベンゾフラン、ピリジン、キノリン、イソキノリン、ピリダジン、ピリミジン、ピラジン、シンノリン、フタラジン、キナゾリン、キノキサリン、トリアジン等の各基が含まれる。置換基の例には、アルキル基、アルコキシ基、アルキルアミノ基、カルバモイル基、スルファモイル基、スルホアミノ基、ハロゲン原子が含まれる。

【0093】前記一般式(I)で表されるフタロシアン化合物として特に好ましい組み合わせは、 $X_1$ 、 $X_2$ 、 $X_3$ 及び $X_4$ がそれぞれ独立に、 $-SO-Z$ 及び/または $-SO_2-Z$ である組み合わせであり、特に好ましくは $-SO_2-Z$ である。一般式(I)のフタロシアン化合物の置換基の上記の好ましい組み合わせにおけるZは、それぞれ独立に、置換アルキル基、置換アリール基、置換ヘテロ環基であり、特に置換アルキル基、置換ヘテロ環基が好ましく、その中でも置換アルキル基が最も好ましい。

【0094】上記の好ましい組み合わせにおける $Y_1$ 、

$Y_2$ 、 $Y_3$ 及び $Y_4$ は、それぞれ独立に水素原子またはハロゲン原子、シアノ基、スルホニル基であり、特に水素原子またはハロゲン原子、スルホニル基であり、その中でも水素原子、スルホニル基であるのが最も好ましい。

【0095】上記の好ましい組み合わせにおいては、 $X_1$ 、 $X_2$ 、 $X_3$ 、 $X_4$ 、 $Y_1$ 、 $Y_2$ 、 $Y_3$ 及び $Y_4$ の少なくとも1つが、炭素数2以上（好ましくは炭素数50以下、より好ましくは30以下）の置換基を表し、且つ、 $X_1$ 、 $X_2$ 、 $X_3$ 、 $X_4$ 、 $Y_1$ 、 $Y_2$ 、 $Y_3$ 及び $Y_4$ で表される置換基の炭素数の総和が8以上（好ましくは炭素数200以下、より好ましくは120以下）であることが好ましく、更に、 $X_1$ 、 $X_2$ 、 $X_3$ 、 $X_4$ の少なくとも1つが、炭素数2以上（好ましくは炭素数50以下）の置換基を表し、且つ、 $X_1$ 、 $X_2$ 、 $X_3$ 、 $X_4$ 、 $Y_1$ 、 $Y_2$ 、 $Y_3$ 及び $Y_4$ で表される置換基の炭素数の総和が10以上（好ましくは炭素数200以下、より好ましくは120以下）であることが特に好ましく、 $X_1$ 、 $X_2$ 、 $X_3$ 、 $X_4$ の少なくとも1つが、炭素数2以上（好ましくは炭素数50以下、より好ましくは30以下）の置換基を表し、且つ、 $X_1$ 、 $X_2$ 、 $X_3$ 、 $X_4$ 、 $Y_1$ 、 $Y_2$ 、 $Y_3$ 及び $Y_4$ で表される置換基の和が、炭素数12以上（好ましくは炭素数200以下、より好ましくは120以下）の置換基であることが最も好ましい。

【0096】 $a1 \sim a4$ 、 $b1 \sim b4$ は、それぞれ $X_1 \sim X_4$ 、 $Y_1 \sim Y_4$ の置換基数を表し、 $a1 \sim a4$ は、それぞれ独立に1または2の整数が好ましく、特に1が好ましい。 $b1 \sim b4$ は、それぞれ独立に3または2の整数が好ましく、特に3が好ましい。

【0097】Mは、水素原子、金属元素またはその酸化物、水酸化物もしくはハロゲン化物を表し、特にCu、Ni、Zn、Alが好ましく、なかでも特にCuが最も好ましい。

【0098】一般式(I)で表されるフタロシアン化合物一分子中、炭素数2以上（好ましくは炭素数50以下、より好ましくは30以下）の親油性基を少なくとも1個以上有するものが好ましく、特に、炭素数3以上の親油性基であるのが好ましい、その中でも親油性基の炭素数の総和が8以上（好ましくは炭素数200以下、より好ましくは120以下）であることが最も好ましい。

【0099】一般式(I)で表されるフタロシアン化合物は、フタロシアン化合物一分子中の置換基の炭素数の和が8以上であるので、親油性媒体中に対する溶解性または分散性が特に良好となる。

【0100】尚、一般式(I)で表される化合物の好ましい置換基の組み合わせについては、種々の置換基の少なくとも1つが前記の好ましい基である化合物が好ましく、より多くの種々の置換基が前記好ましい基である化合物がより好ましく、全ての置換基が前記好ましい基である化合物が最も好ましい。

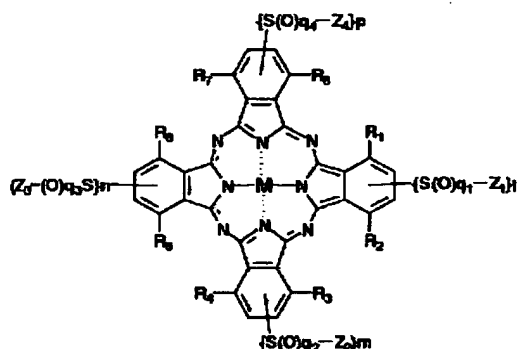
【0101】一般式(I)で表されるフタロシアン化

合物の中でも、下記一般式 (I I) で表される構造のフタロシアニン化合物がさらに好ましい。以下に、本発明の一般式 (I I) で表されるフタロシアニン化合物について詳しく述べる。

【0102】

【化10】

一般式 (II)



【0103】一般式 (I I) において、 $Z_1$ 、 $Z_2$ 、 $Z_3$  及び  $Z_4$  はそれぞれ独立に、前記一般式 (I) 中の  $Z$  と各々同義であり、好ましい例も同様である。 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ 、 $R_5$ 、 $R_6$ 、 $R_7$ 、及び  $R_8$  は、それぞれ独立に、前記一般式 (I) 中の  $Y_1$ 、 $Y_2$ 、 $Y_3$  及び  $Y_4$  と各々同義であり、好ましい例も同様である。

【0104】 $l$ 、 $m$ 、 $n$ 、 $p$  は、 $4 \leq l+m+n+p \leq 8$  の範囲であるそれぞれ独立の 1 または 2 の整数を表し、特に好ましいのは、 $4 \leq l+m+n+p \leq 6$  であり、その中でも最も好ましいのはそれぞれ独立に 1 ( $l=m=n=p=1$ ) である。 $q_1$ 、 $q_2$ 、 $q_3$ 、 $q_4$  はそれぞれ独立に、1 または 2 の整数を表し、特に、 $q_1=q_2=q_3=q_4=2$  が好ましい。 $M$  は、前記一般式 (I) 中の  $M$  と同義であり、好ましい例も同様である。

【0105】一般式 (I I) で表されるフタロシアニン化合物の中でも、特に好ましい置換基の組み合わせは、下記の組合せである。 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ 、 $R_5$ 、 $R_6$ 、 $R_7$ 、及び  $R_8$  については、それぞれ独立に水素原子またはハロゲン原子、シアノ基、スルホニル基であり、特に水素原子またはハロゲン原子、スルホニル基であり、その中でも水素原子、スルホニル基であるのが最も好ましく、 $Z_1$ 、 $Z_2$ 、 $Z_3$  及び  $Z_4$  については、それぞれ独立に、置換のアルキル基、置換のアリール基、置換のヘテロ環基が好ましく、特に置換アルキル基、置換のヘテロ環基が好ましく、その中でも置換アルキル基が最も好ましく、 $l$ 、 $m$ 、 $n$ 、 $p$  については、それぞれ独立に 1 または 2 の整数であり、特に好ましいのは、それぞれ独立に 1 ( $l=m=n=p=1$ ) である。 $q_1$ 、 $q_2$ 、 $q_3$ 、 $q_4$  については、それぞれ独立に、1 または 2 の整数であり、特に  $q_1=q_2=q_3=q_4=2$  が好ましい。 $M$  は、水素原子、金属元素またはその酸化物、水酸化物もしくはハロゲン化物を表し、特に  $Cu$ 、 $Ni$ 、 $Zn$ 、 $Al$  が好ま

しく、なかでも特に特に  $Cu$  が最も好ましい。

【0106】 $Z_1$ 、 $Z_2$ 、 $Z_3$ 、 $Z_4$ 、 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ 、 $R_5$ 、 $R_6$ 、 $R_7$  及び  $R_8$  の少なくとも 1 つが、炭素数 2 以上 (好ましくは炭素数 50 以下、より好ましくは 30 以下) の置換基を表し、且つ、 $Z_1$ 、 $Z_2$ 、 $Z_3$ 、 $Z_4$ 、 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ 、 $R_5$ 、 $R_6$ 、 $R_7$  及び  $R_8$  で表される置換基の炭素数の総和が 8 以上 (好ましくは炭素数 200 以下、より好ましくは 120 以下) であることが好ましく、更に、 $Z_1$ 、 $Z_2$ 、 $Z_3$ 、及び  $Z_4$  の少なくとも 1 つが、炭素数 2 以上 (好ましくは炭素数 50 以下、より好ましくは 30 以下) の置換基を表し、且つ、 $Z_1$ 、 $Z_2$ 、 $Z_3$ 、 $Z_4$ 、 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ 、 $R_5$ 、 $R_6$ 、 $R_7$  及び  $R_8$  で表される置換基の炭素数の総和が 8 以上 (好ましくは炭素数 200 以下、より好ましくは 120 以下) であることが特に好ましく、 $Z_1$ 、 $Z_2$ 、 $Z_3$ 、及び  $Z_4$  の少なくとも 1 つが、炭素数 2 以上 (好ましくは炭素数 50 以下、より好ましくは 30 以下) の置換基を表し、且つ、 $Z_1$ 、 $Z_2$ 、 $Z_3$ 、 $Z_4$ 、 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 、 $R_4$ 、 $R_5$ 、 $R_6$ 、 $R_7$  及び  $R_8$  で表される置換基の和が、炭素数 10 以上 (好ましくは炭素数 200 以下、より好ましくは 120 以下) であることが最も好ましい。

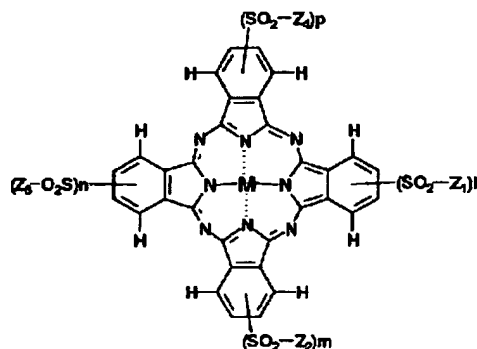
【0107】尚、一般式 (I I) で表される化合物の好ましい置換基の組み合わせについては、種々の置換基の少なくとも 1 つが前記の好ましい基である化合物が好ましく、より多くの種々の置換基が前記好ましい基である化合物がより好ましく、全ての置換基が前記好ましい基である化合物が最も好ましい。

【0108】一般式 (I I) で表されるフタロシアニン化合物の中でも、下記一般式 (I I I) で表される構造のフタロシアニン化合物がさらに好ましい。以下に、本発明の一般式 (I I I) で表されるフタロシアニン化合物について詳しく述べる。

【0109】

【化11】

一般式 (III)

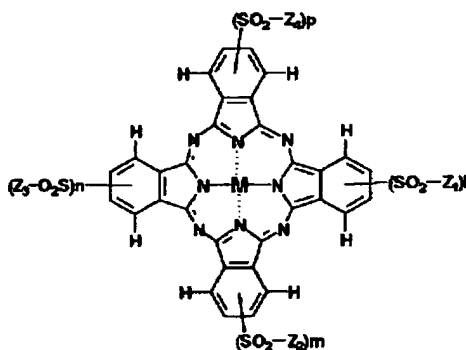


【0110】一般式 (I I I) における  $Z_1$ 、 $Z_2$ 、 $Z_3$ 、 $Z_4$ 、 $l$ 、 $m$ 、 $n$ 、 $p$  及び  $M$  は、前記一般式 (I I) 中の  $Z_1$ 、 $Z_2$ 、 $Z_3$ 、 $Z_4$ 、 $l$ 、 $m$ 、 $n$ 、 $p$  及び  $M$  と各々同義であり、好ましい例も同様である。

【0111】一般式(III)で表されるフタロシアニン化合物の中でも、特に好ましい置換基の組み合わせは、前記一般式(II)中の特に好ましい置換基の組み合わせと同じである。

【0112】 $Z_1$ 、 $Z_2$ 、 $Z_3$ 、 $Z_4$ の少なくとも1つが、炭素数2以上(好ましくは炭素数50以下、より好ましくは30以下)の置換基を表し、且つ、 $Z_1$ 、 $Z_2$ 、 $Z_3$ 、 $Z_4$ で表される置換基の炭素数の総和が8以上(好ましくは炭素数200以下、より好ましくは120以下)であることが好ましく、更に、 $Z_1$ 、 $Z_2$ 、 $Z_3$ 、及び $Z_4$ の少なくとも1つが、炭素数2以上(好ましくは炭素数50以下、より好ましくは30以下)の置換基を表し、且つ、 $Z_1$ 、 $Z_2$ 、 $Z_3$ 、 $Z_4$ で表される置換基の炭素数の総和が10以上(好ましくは炭素数200以下、より好ましくは120以下)であることが特に好ましく、 $Z_1$ 、 $Z_2$ 、 $Z_3$ 、及び $Z_4$ の少なくとも1つが、炭素数2以上(好ましくは炭素数50以下、より好ましくは30以下)の置換基を表し、且つ、 $Z_1$ 、 $Z_2$ 、 $Z_3$ 、 $Z_4$ \*

一般式(IV)



【0116】一般式(IV)において $Z_1$ 、 $Z_2$ 、 $Z_3$ 、 $Z_4$ はそれぞれ独立に、 $-A_1-L-A_2-Q$ で表される基である。

【0117】 $A_1$ 、 $A_2$ は、それぞれ独立に、置換もしくは無置換のアルキレン、置換もしくは無置換のフェニレン、置換もしくは無置換のナフチレン、置換もしくは無置換のヘテロ環基を表す。

【0118】好ましくは、置換もしくは無置換のアルキレン、置換もしくは無置換のフェニレンであり、その中でも置換もしくは無置換のアルキレンが特に好ましい。

【0119】更に詳しくは、炭素数1~18の直鎖または分岐鎖アルキレン基(例えば、直鎖アルキレンの場合は $-(CH_2)_n-$ :  $n=1\sim18$ の整数を表す)が好ましく、特に炭素数1~8の直鎖または分岐鎖アルキレン基が好ましく、その中でも炭素数2~6の直鎖または分岐鎖アルキレン基が好ましい。

【0120】 $L$ は二価の連結基を表し、オキシ基( $-O-$ )、チオ基( $-S-$ )、カルボニル( $-CO-$ )、スルホニル基( $-SO_2-$ )、イミノ基( $-NR-$ )、スルファモイル( $-SO_2NR-$ )、カルバモイル基( $-$

\*で表される置換基の和が、炭素数12以上(好ましくは炭素数200以下、より好ましくは120以下)の置換基であることが最も好ましい。

【0113】尚、一般式(III)で表される化合物の好ましい置換基の組み合わせについては、種々の置換基の少なくとも1つが前記の好ましい基である化合物が好ましく、より多くの種々の置換基が前記好ましい基である化合物がより好ましく、全ての置換基が前記好ましい基である化合物が最も好ましい。

【0114】以下に本発明の上記一般式(IV)で表されるフタロシアニン化合物について詳しく述べる。なお、一般式(I)、(II)、(III)、(IV)で表される化合物は、従来知られていない特定の構造の新規な化合物であり、インクジェット用染料及び該染料合成中間体として有用であり、また、有用な化学・医薬・農薬有機化合物中間体となり得る化合物である。

【0115】

【化12】

CONR-)、オキシカルボニル基( $-CO_2-$ )、アシルアミノ基( $-NRCO-$ )、スルホンアミド基( $-NRSO_2-$ )が好ましく、その中でもオキシ基( $-O-$ )、スルファモイル( $-SO_2NR-$ )、カルバモイル基( $-CONR-$ )、オキシカルボニル基( $-CO_2-$ )が好ましく、特にスルファモイル( $-SO_2NR-$ )、オキシカルボニル基( $-CO_2-$ )が好ましい。ただし、上記 $L$ を説明する連結基の具体例を表す式中 $R$ は水素原子、アルキル基、アリール基、ヘテロ環基を表し、好ましくは水素原子、アルキル基を表し、特に水素原子が好ましい。

【0121】 $Q$ は水素原子または置換基を表す。好ましい置換基の例は前記一般式(I)中の $Y_1$ 、 $Y_2$ 、 $Y_3$ 、 $Y_4$ 及び $Z$ が更に置換基を有することが可能な基で挙げた置換基の例と同義である。

【0122】更に詳しくは、アルキルオキシ基(例えば、メトキシ、エトキシ、2-メトキシエトキシ、3-イソプロピルオキシ、2-メタンスルホニルエトキシなどの各基)、アリールオキシ基(例えば、フェノキシ、2-メチルフェノキシ、4-tert-ブチルフェノキシ、4



ーメトキシフェノキシ、3-*t*-ブチルオキシカルバモイルフェノキシなどの各基)が好ましく、特に炭素数1～18の直鎖または分岐鎖アルキルオキシ基が最も好ましく、その中でも炭素1～8の直鎖または分岐鎖アルキルオキシ基が最も好ましい。

【0123】一般式(IV)におけるl、m、n、p及びMは、前記一般式(III)中のl、m、n、p及びMと各々同義であり、好ましい例も同様である。

【0124】一般式(IV)で表されるフタロシアニン化合物の中でも、特に好ましい置換基の組み合わせについて記載する。Z<sub>1</sub>、Z<sub>2</sub>、Z<sub>3</sub>及びZ<sub>4</sub>については、各々が-A<sub>1</sub>-L-A<sub>2</sub>-Qで表される基であり、Z<sub>1</sub>、Z<sub>2</sub>、Z<sub>3</sub>、Z<sub>4</sub>の少なくとも1つが、炭素数2以上(好ましくは炭素数50以下、より好ましくは30以下)の置換基を表し、且つ、Z<sub>1</sub>、Z<sub>2</sub>、Z<sub>3</sub>、Z<sub>4</sub>で表される置換基の炭素数の総和が8以上(好ましくは炭素数200以下、より好ましくは120以下)であることが好ましく、更に、Z<sub>1</sub>、Z<sub>2</sub>、Z<sub>3</sub>、及びZ<sub>4</sub>が、炭素数2以上(好ましくは炭素数50以下、より好ましくは30以下)の置換基を表し、且つ、Z<sub>1</sub>、Z<sub>2</sub>、Z<sub>3</sub>、Z<sub>4</sub>で表される置換基の炭素数の総和が8以上(好ましくは炭素数200以下、より好ましくは120以下)であることが特に好ましく、Z<sub>1</sub>、Z<sub>2</sub>、Z<sub>3</sub>、及びZ<sub>4</sub>が、炭素数2以上(好ましくは炭素数50以下、より好ましくは30以下)の置換基を表し、且つ、Z<sub>1</sub>、Z<sub>2</sub>、Z<sub>3</sub>、Z<sub>4</sub>で表される置換基の和が、炭素数10以上(好ましくは炭素数200以下、より好ましくは120以下)の置換基であることが最も好ましい。上記のA<sub>1</sub>、L、A<sub>2</sub>及びQは各々、下記の記載から好ましい基が選ばれる。

【0125】A<sub>1</sub>、A<sub>2</sub>は、それぞれ独立に、好ましくは、置換もしくは無置換のアルキレン、置換もしくは無置換のフェニレンであり、その中でも炭素数1～18の直鎖または分岐鎖アルキレン基(例えば、直鎖アルキレンの場合は-(CH<sub>2</sub>)<sub>n</sub>-: n=1～18の整数を表す)が好ましく、更に炭素数1～8の直鎖または分岐鎖アルキレン基が好ましく、その中でも炭素数2～6の直鎖または分岐鎖アルキレン基が特に好ましい。

【0126】Lはオキシ基(-O-)、チオ基(-S-)、カルボニル(-CO-)、スルホニル基(-SO<sub>2</sub>-)、イミノ基(-NR-)、スルファモイル(-SO<sub>2</sub>NR-)、カルバモイル基(-CONR-)、アルコキシカルボニル基(-CO<sub>2</sub>-)、アシルアミノ基(-NRCO-)、スルホンアミド基(-NRSO<sub>2</sub>-)が好ましく、その中でもオキシ基(-O-)、スルファモイル(-SO<sub>2</sub>NR-)、カルバモイル基(-CONR-)、アルコキシカルボニル基(-CO<sub>2</sub>-)が好ましく、特にスルファモイル(-SO<sub>2</sub>NR-)、アルコキシカルボニル基(-CO<sub>2</sub>-)が好ましい。ただし、上記Lを説明する連結基の具体例を表す式中Rは水素原子、アルキル基、アリール基、ヘテロ環基を表し、

好ましくは水素原子、アルキル基を表し、特に水素原子が好ましい。

【0127】Qは水素原子、アルキルオキシ基(例えば、メトキシ、エトキシ、2-メトキシエトキシ、3-イソプロピルオキシなどの各基)、アリールオキシ基(例えば、フェノキシ、2-メチルフェノキシ、4-*t*-ブチルフェノキシ、4-メトキシフェノキシなどの各基)が好ましく、特に炭素数1～18の直鎖または分岐鎖アルキルオキシ基が最も好ましく、その中でも炭素1～8の直鎖または分岐鎖アルキルオキシ基が特に好ましい。

【0128】l、m、n、pについては、それぞれ独立に1または2の整数であり、特に好ましいのは、それぞれ独立に1(l=m=n=p=1)である。

【0129】q<sub>1</sub>、q<sub>2</sub>、q<sub>3</sub>、q<sub>4</sub>については、それぞれ独立に、1または2の整数であり、特にq<sub>1</sub>=q<sub>2</sub>=q<sub>3</sub>=q<sub>4</sub>=2が好ましい。

【0130】Mは、水素原子、金属元素またはその酸化物、水酸化物もしくはハロゲン化物を表し、特にCu、Ni、Zn、Alが好ましく、なかでも特にCuが最も好ましい。

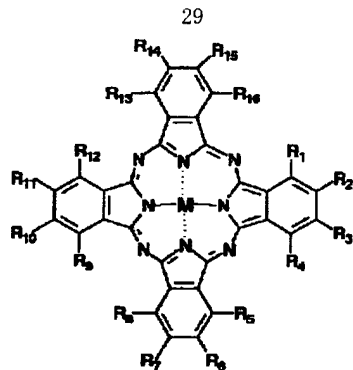
【0131】尚、一般式(IV)で表される化合物の好ましい置換基の組み合わせについては、種々の置換基の少なくとも1つが前記の好ましい基である化合物が好ましく、より多くの種々の置換基が前記好ましい基である化合物がより好ましく、全ての置換基が前記好ましい基(更に、特に好ましい基の組み合わせ)である化合物が最も好ましい。

【0132】一般に、インクジェット記録用インク組成物として種々のフタロシアニン誘導体を使用することが知られている。下記一般式(V)で表されるフタロシアニン誘導体は、その合成時において不可避免的に置換基R<sub>n</sub>(n=1～16)の置換位置(R<sub>1</sub>:1位～R<sub>16</sub>:16位とここで定義する。また、R<sub>n</sub>は、説明のために便宜的に用いるもので、一般式(III)のR<sub>1</sub>～R<sub>8</sub>が表す特定の構造の置換基ではなく、前記した置換基のいずれであってもよい)異性体を含む場合があるが、これら置換位置異性体は互いに区別せずに同一誘導体と見なす場合が多い。また、Rの置換基に異性体が含まれる場合も、これらを区別することなく、同一のフタロシアニン誘導体として見なしている場合が多い。

一般式(V)

【0133】

【化13】

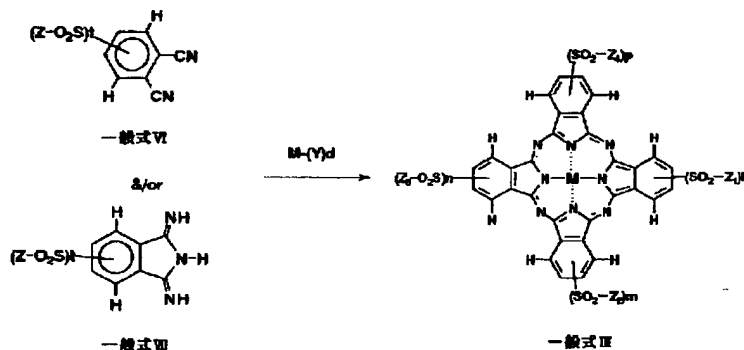


【0134】本明細書中で定義するフタロシアニン化合物において構造が異なる場合とは、一般式(V)で説明すると、置換基R<sub>n</sub>(n=1~16)の構成原子種が異なる場合又は数が異なる場合もしくは位置が異なる場合の何れかである。

【0135】本発明において、一般式(I)~(IV)で表されるフタロシアニン化合物の構造が異なる(特に、置換位置)誘導体を以下の三種類に分類して定義する。

【0136】(1)β-位置換型:(2及び/または3位、6及び/または7位、10及び/または11位、14及び/または15位に特定の置換基を有するフタロシアニン化合物)

【0137】(2)α-位置換型:(1及び/または4位、5及び/または8位、9及び/または12位、13及び/または16位に特定の置換基を有するフタロシア\*



【0143】M-(Y)d中、Mは前記一般式(I)~(IV)のMと同一であり、Yはハロゲン原子、酢酸陰イオン、アセチルアセトネート、酸素などの1価又は2価の配位子を示し、dは1~4の整数である。

【0144】M-(Y)dで示される金属誘導体としては、Al、Si、Ti、V、Mn、Fe、Co、Ni、Cu、Zn、Ge、Ru、Rh、Pd、In、Sn、Pt、Pbのハロゲン化物、カルボン酸誘導体、硫酸塩、硝酸塩、カルボニル化合物、酸化物、錯体等が挙げられる。具体例としては塩化銅、臭化銅、沃化銅、塩化ニッケル、臭化ニッケル、酢酸ニッケル、塩化コバルト、臭化コバルト、酢酸コバルト、塩化鉄、塩化亜鉛、臭化亜

\*ニ化合物)

【0138】(3)α,β-位混合置換型:(1~16位に規則性なく、特定の置換基を有するフタロシアニン化合物)

【0139】本明細書中において、構造が異なる(特に、置換位置)フタロシアニン化合物の誘導体を説明する場合、上記β-位置換型、α-位置換型、α,β-位混合置換型という表記を使用する。

【0140】本発明に用いられるフタロシアニン誘導体は、例えば白井-小林共著、(株)アイピーシー発行「フタロシアニン-化学と機能-」(1~62頁)、C. C. Leznoff-A. B. P. Lever共著、VCH発行「Phthalocyanines-Properties and Applications」(1~54頁)等に記載、引用もしくはこれらに類似の方法を組み合わせて合成することができる。

【0141】本発明の一般式(III)で表されるフタロシアニン化合物は、例えば一般式(VI)で表されるフタロニトリル誘導体及び/または一般式(VII)で表されるジイミノイソインドリン誘導体とM-(Y)dで表される金属誘導体を反応させることにより合成される。なお、一般式(VI)及び一般式(VII)において、tは一般式(III)におけるl, m, n, pと同義である。

【0142】

【化14】

鉛、沃化亜鉛、酢酸亜鉛、塩化バナジウム、オキシ三塩化バナジウム、塩化パラジウム、酢酸パラジウム、塩化アルミニウム、塩化マンガン、酢酸マンガン、アセチルアセトンマンガン、塩化マンガン、塩化鉛、酢酸鉛、塩化インジウム、塩化チタン、塩化スズ等が挙げられる。

【0145】金属誘導体と一般式(VI)で示されるフタロニトリル化合物の使用量は、モル比で1:3~1:6が好ましく、特に1:4~1:5が好ましく、その中でも1:4が最も好ましい。また、金属誘導体と一般式(VII)で示されるジイミノイソインドリン誘導体の使用量は、モル比で1:3~1:6が好ましく、特に1:4~1:5が好ましく、その中でも1:4が最も好

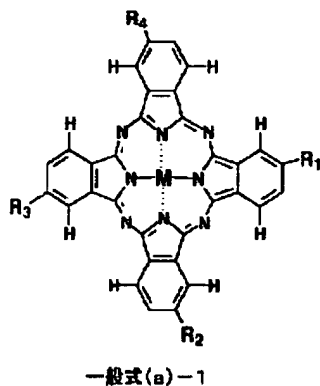
ましい。

【0146】反応は通常、溶媒の存在下に行われる。溶媒としては、沸点80℃以上、好ましくは130℃以上の有機溶媒が用いられる。例えばn-アミルアルコール、n-ヘキサノール、シクロヘキサノール、2-メチル-1-ペンタノール、1-ヘプタノール、2-ヘプタノール、1-オクタノール、2-エチルヘキサノール、ベンジルアルコール、エチレングリコール、プロピレングリコール、エトキシエタノール、プロポキシエタノール、ブトキシエタノール、ジメチルアミノエタノール、ジェチルアミノエタノール、トリクロロベンゼン、クロロナフタレン、スルフォラン、ニトロベンゼン、キノリン、尿素等がある。溶媒の使用量はフタロニトリル化合物の1~100質量倍、好ましくは2~20質量倍である。

【0147】反応において触媒として1, 8-ジアザビシクロ[5.4.0]-7-ウンデセン (DBU) 或いはモリブデン酸アンモニウムを添加しても良い。添加量はフタロニトリル化合物1モルに対して、0.1~10倍モル好ましくは0.5~2倍モルである。

【0148】反応温度は80~300℃、好ましくは100~250℃の反応温度の範囲にて行なうのが好ましく、130~230℃の反応温度の範囲にて行なうのが特に好ましい。80℃以下では反応速度が極端に遅い。300℃以上ではフタロシアニン化合物の分解が起こる可能性がある。

【0149】反応時間は2~20時間、好ましくは5~15時間の反応時間の範囲にて行なうのが好ましく、5~10時間の反応時間の範囲にて行なうのが特に好まし\*



【0154】

\*い。2時間以下では未反応原料が多く存在し、20時間以上ではフタロシアニン化合物の分解が起こる可能性がある。

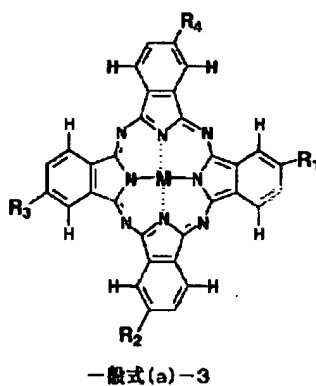
【0150】これらの反応によって得られる生成物は通常の有機合成反応の後処理方法に従って処理した後、精製してあるいは精製せずに供することができる。例えば、反応系から遊離したものを精製せずに、あるいは再結晶、カラムクロマトグラフィー等にて精製する操作を単独、あるいは組み合わせることができる。また、反応終了後、反応溶媒を留去して、あるいは留去せずに水、または氷にあげ、中和してあるいは中和せずに遊離したものを精製せずに、あるいは再結晶、カラムクロマトグラフィー等にて精製する操作を単独に、あるいは組み合わせることができる。

【0151】あるいは、反応終了後、反応溶媒を留去して、あるいは留去せずに水、または氷にあげ中和して、あるいは中和せずに、有機溶媒/水溶液にて抽出したものを精製せずに、あるいは晶析、カラムクロマトグラフィーにて精製する操作を単独あるいは組み合わせることができる。

【0152】かくして得られる、一般式(III) (好ましくは一般式(IV))で表されるフタロシアニン化合物 (例えば: l=m=n=p=1の場合) は、通常、R<sub>1</sub>(SO<sub>2</sub>-Z<sub>1</sub>)、R<sub>2</sub>(SO<sub>2</sub>-Z<sub>2</sub>)、R<sub>3</sub>(SO<sub>2</sub>-Z<sub>3</sub>)、R<sub>4</sub>(SO<sub>2</sub>-Z<sub>4</sub>)の各置換位置における異性体である下記一般式(a)-1~(a)-4で表される化合物の混合物となっている。

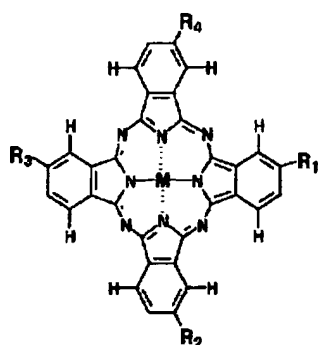
【0153】

【化15】



【化16】

33



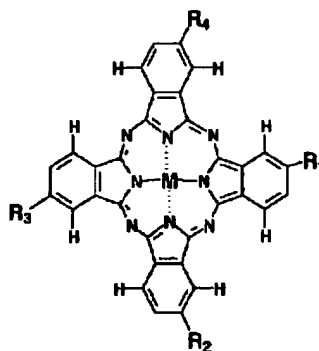
一般式(a)-2

【0155】すなわち、前記一般式(a)-1~(a)-4で表される化合物は、 $\beta$ -一位置換型(2及び/または3位、6及び/または7位、10及び/または11位、14及び/または15位に便宜的に $R_1 \sim R_4$ で表した特定の置換基を有するフタロシアニン化合物)である。

【0156】本発明の一般式(I)で表されるフタロシアニン化合物は、前記 $\alpha$ 、 $\beta$ -一位置混合置換型にあたり、一般式(II)、(III)および(IV)の化合物は前記 $\beta$ -一位置換型(2及び/または3位、6及び/または7位、10及び/または11位、14及び/または15位に特定の置換基を有するフタロシアニン化合物)にあたる。

【0157】本発明ではいずれの置換型においても、例えば一般式(I)中の $-SO-Z$ 及び/または $-SO_2-Z$ で表される、特定の置換基が堅牢性の向上に非常に重要であることが見出され、更に、特定の置換基を特定の位置(例えば、 $\alpha$ 、 $\beta$ -一位置混合置換型よりは $\beta$ -一位置換型の方がより好ましい)に特定の数(例えば、フタロシアニン化合物1分子あたり4個以上8個以下でかつ一般式(IV)で表されるフタロシアニン母核で説明すると、(2位及び/または3位)、(6位及び/または7位)、(10位及び/または11位)、(14位及び/または15位)の各組に少なくとも特定の置換基を1個以上含有する)、フタロシアニン母核に導入した誘導体が本発明が課題を解決する手段として極めて重要な構造上の特徴であることを確認した。これらの原因は詳細には不明であるが、特定の置換基による構造上の特徴によってもたらされる色相・光堅牢性・オゾンガス褪色耐性

34



一般式(a)-4

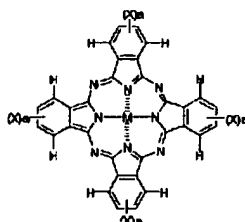
(オゾンガス耐性)等の向上効果は、前記先行技術から全く予想することができないものである。

【0158】本明細書において、オゾンガス耐性と称しているのは、オゾンガスに対する耐性を代表させて称しているのであって、オゾンガス以外の酸化性雰囲気に対する耐性をも含んでいる。すなわち、上記の本発明に係る一般式(I)で示されるフタロシアニン化合物は、自動車の排気ガスに多い窒素酸化物、火力発電所や工場の排気にも多い硫黄酸化物、これらが太陽光によって光化学的にラジカル連鎖反応して生じたオゾンガスや酸素-窒素や酸素-水素ラジカルに富む光化学スモッグ、美容院などの特殊な薬液を使用する場所から発生する過酸化水素ラジカルなど、一般環境中に存在する酸化性ガスに対する耐性が強いことが特長である。したがって、屋外広告や、鉄道施設内の案内など画像の酸化劣化が画像寿命を制約している場合には、本発明に係るフタロシアニン化合物を画像形成材料として用いることによって、酸化性雰囲気耐性、すなわち、いわゆるオゾンガス耐性を向上させることができる。

【0159】本発明のフタロシアニン化合物の具体例を、前記一般式(III)を用いて下記表-1~表6(例示化合物101~160)と一般式(I)を用いて下記表-7~表11(例示化合物151~185)及び例示化合物186、187、188、189を示すが、本発明に用いられるフタロシアニン化合物は、下記の例に限定されるものではない。

【0160】

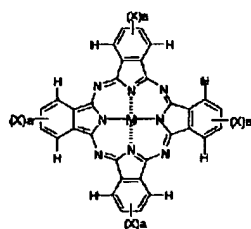
【表1】



化合物 No.	M	X	n
101	Cu	$-\text{SO}_2-(\text{CH}_2)_3-\text{CH}_3$	1
102	Cu	$-\text{SO}_2-(\text{CH}_2)_3-\text{CH}_3$	2
103	Cu	$-\text{SO}-(\text{CH}_2)_3-\text{CH}_3$	1
104	Cu	$-\text{SO}_2-(\text{CH}_2)_3-\text{SO}_2\text{NHC}_6\text{H}_5(n)$	1
105	Cu	$-\text{SO}_2-(\text{CH}_2)_2-\text{NHCOC}_6\text{H}_5(n)$	1
106	Cu	$-\text{SO}_2-(\text{CH}_2)_2-\text{NHSO}_2\text{C}_2\text{H}_5$	1
107	Cu	$-\text{SO}_2-(\text{CH}_2)_3-\text{CONHC}_3\text{H}_7(i)$	1
108	Cu	$-\text{SO}_2-(\text{CH}_2)_3-\text{CO}_2\text{C}_3\text{H}_7(n)$	1
109	Cu	$-\text{SO}_2(\text{CH}_2)_2\text{N} \begin{matrix} \text{C}_2\text{H}_4\text{OH} \\ \text{C}_2\text{H}_4\text{OH} \end{matrix}$	1
110	Ni	$-\text{SO}_2(\text{CH}_2)_3-\text{SO}_2\text{NH}-\text{C}_6\text{H}_4-\text{CO}_2\text{C}_3\text{H}_7(n)$	1

【0161】

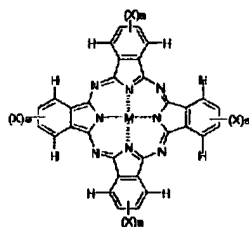
【表2】



化合物 No.	M	X	a
111	Cu	$\text{—SO}_2(\text{CH}_2)_3\text{—SO}_2\text{NH—} \begin{array}{c} \text{CH}_3\text{O} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_4 \\   \\ \text{SO}_2\text{NHC}_8\text{H}_{17}(n) \end{array}$	1
112	Cu	$\text{—SO}_2(\text{CH}_2)_3\text{—SO}_2\text{NH—} \begin{array}{c} \text{Cl} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_4 \\   \\ \text{NHSO}_2\text{C}_8\text{H}_{16}(n) \end{array}$	1
113	Zn	$\text{—SO}_2(\text{CH}_2)_3\text{—SO}_2\text{NH—} \begin{array}{c} \text{Cl} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_4 \\   \\ \text{NHCOC}_8\text{H}_{16}(n) \end{array}$	1
114	Cu	$\text{—SO}_2(\text{CH}_2)_3\text{—SO}_2\text{NH—} \begin{array}{c} \text{CH}_3\text{O} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_4 \\   \\ \text{CONHC}_8\text{H}_{17}(n) \end{array}$	1
115	Cu	$\text{—SO}_2(\text{CH}_2)_3\text{—SO}_2\text{NH—} \begin{array}{c} \text{C}_8\text{H}_{17}\text{O} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_4 \\   \\ \text{OC}_8\text{H}_{17}(n) \end{array}$	1
116	Ni	$\text{—SO}_2(\text{CH}_2)_3\text{—SO}_2\text{NH—} \begin{array}{c} \text{(I)C}_8\text{H}_9\text{O} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_4 \\   \\ \text{OC}_8\text{H}_9\text{(I)} \end{array}$	1
117	Cu	$\text{—SO}_2(\text{CH}_2)_3\text{—SO}_2\text{NH—} \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_4 \\   \\ \text{C}_8\text{H}_{17}(n) \end{array}$	1
118	Zn	$\text{—SO}_2(\text{CH}_2)_3\text{—SO}_2\text{NH—} \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_4 \\   \\ \text{OC}_8\text{H}_9\text{(I)} \end{array}$	1
119	Cu	$\text{—SO}_2(\text{CH}_2)_3\text{—SO}_2\text{NH—} \begin{array}{c} \text{Cl} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_4 \\   \\ \text{NHCONHC}_8\text{H}_{13}(n) \end{array}$	1
120	Cu	$\text{—SO}_2(\text{CH}_2)_3\text{—SO}_2\text{NH—} \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_4 \\   \\ \text{NHCONH—} \end{array} \begin{array}{c} \text{H} \\   \\ \text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$	1

【0162】

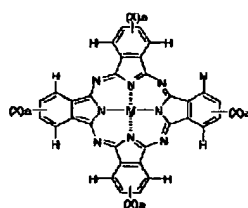
【表3】



化合物 No.	M	X	a
121	Cu	$\text{—SO}_2(\text{CH}_2)_2\text{—NHSO}_2\text{—} \begin{array}{c} \text{CO}_2\text{C}_9\text{H}_{11}(\text{n}) \\ \text{CO}_2\text{C}_9\text{H}_{11}(\text{n}) \end{array}$	1
122	Cu	$\text{—SO}_2(\text{CH}_2)_3\text{—NHSO}_2\text{—} \begin{array}{c} \text{NHSO}_2\text{C}_8\text{H}_{17}(\text{n}) \end{array}$	1
123	Cu	$\text{—SO}_2(\text{CH}_2)_2\text{—NHSO}_2\text{—} \begin{array}{c} (\text{n})\text{C}_4\text{H}_9\text{O} \\ \text{C}_4\text{H}_9(\text{l}) \end{array}$	1
124	Cu	$\text{—SO}_2(\text{CH}_2)_3\text{—NHSO}_2\text{—} \begin{array}{c} \text{NHCOC}_3\text{H}_7(\text{l}) \end{array}$	1
125	Cu	$\text{—SO}_2(\text{CH}_2)_3\text{—NHCO—} \begin{array}{c} \text{CO}_2\text{C}_8\text{H}_{11}(\text{n}) \\ \text{CO}_2\text{C}_9\text{H}_{11}(\text{n}) \end{array}$	1
126	Cu	$\text{—SO}_2(\text{CH}_2)_3\text{—NHCO—} \begin{array}{c} \text{C}_2\text{H}_5 \\ \text{SO}_2\text{NHCH}_2\text{CHC}_4\text{H}_9(\text{m}) \end{array}$	1
127	Cu	$\text{—SO}_2(\text{CH}_2)_3\text{—CONH—} \begin{array}{c} \text{SO}_2\text{NHC}_3\text{H}_7(\text{l}) \\ \text{SO}_2\text{NHC}_3\text{H}_7(\text{l}) \end{array}$	1
128	Cu	$\text{—SO}_2(\text{CH}_2)_3\text{—CONH—} \begin{array}{c} \text{CO}_2\text{C}_4\text{H}_9(\text{s}) \\ \text{CO}_2\text{C}_4\text{H}_9(\text{m}) \end{array}$	1
129	Cu	$\text{—SO}_2(\text{CH}_2)_2\text{—NHCONH—} \begin{array}{c} \text{OC}_6\text{H}_{13}(\text{s}) \end{array}$	1
130	Cu	$\text{—SO}_2\text{—}(\text{CH}_2)_2\text{—NHCONHC}_4\text{H}_9(\text{i})$	1

【0163】

【表4】

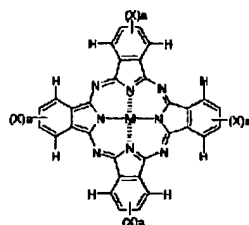


化合物 No.	M	X	a
131	Cu		1
132	Cu		1
133	Ni		1
134	Cu		1
135	Cu		1
136	Cu		1
137	Cu		1
138	Cu		1
139	Cu		1
140	Cu		1

【0164】

【表5】

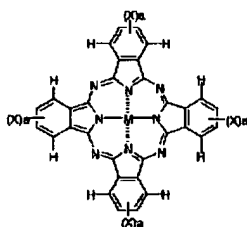




化合物 No.	M	X	a
141	Cu		1
142	Cu		1
143	Cu		1
144	Cu		1
145	Cu		1
146	Cu		1
147	Ni		1
148	Ni		1
149	Zn		1
150	Zn		1

【0165】

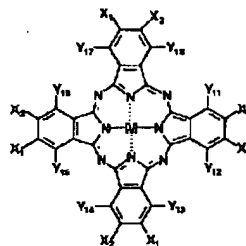
【表6】



化合物 No.	M	X	a
151	Cu	$-\text{SO}_2-(\text{CH}_2)_3-\text{SO}_2\text{NH}(\text{CH}_2)_3\text{OC}_3\text{H}_7(i)$	1
152	Cu	$-\text{SO}_2-(\text{CH}_2)_3-\text{CO}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{OCH}_3$	1
153	Cu	$-\text{SO}_2-(\text{CH}_2)_6-\text{SO}_2\text{NH}(\text{CH}_2)_3\text{OC}_3\text{H}_7(i)$	1
154	Cu	$-\text{SO}_2-(\text{CH}_2)_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{SO}_2\text{NH}(\text{CH}_2)_3\text{OC}_3\text{H}_7(i)$	1
155	Cu	$-\text{SO}_2-(\text{CH}_2)_3-\text{CO}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OCH}_3$	1
156	Cu	$-\text{SO}_2-(\text{CH}_2)_3-\text{CONH}(\text{CH}_2)_3\text{OC}_3\text{H}_7(i)$	1
157	Ni	$-\text{SO}_2-(\text{CH}_2)_3-\text{SO}_2\text{NH}(\text{CH}_2)_3\text{OC}_3\text{H}_7(i)$	1
158	Ni	$-\text{SO}_2-(\text{CH}_2)_3-\text{CO}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{OCH}_3$	1
159	Zn	$-\text{SO}_2-(\text{CH}_2)_3-\text{SO}_2\text{NH}(\text{CH}_2)_3\text{OC}_3\text{H}_7(i)$	1
160	Zn	$-\text{SO}_2-(\text{CH}_2)_3-\text{CO}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{OCH}_3$	1

【0166】

【表7】

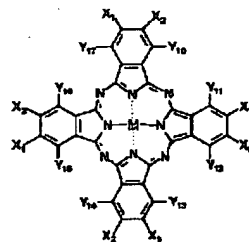


表中(X<sub>1</sub>, X<sub>2</sub>), (Y<sub>11</sub>, Y<sub>12</sub>), (Y<sub>13</sub>, Y<sub>14</sub>), (Y<sub>15</sub>, Y<sub>16</sub>), (Y<sub>17</sub>, Y<sub>18</sub>)の各組の具体例はそれぞれ独立に異なる。

化合物 No.	M	X <sub>1</sub>	X <sub>2</sub>	Y <sub>11</sub> , Y <sub>12</sub>	Y <sub>13</sub> , Y <sub>14</sub>	Y <sub>15</sub> , Y <sub>16</sub>	Y <sub>17</sub> , Y <sub>18</sub>
161	Cu	-SO <sub>2</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -CH <sub>3</sub>	-Cl	-H, -H	-H, -H	-H, -H	-H, -H
162	Cu	-SO <sub>2</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -CH <sub>3</sub>	-H	-Cl, -H	-Cl, -H	-Cl, -H	-Cl, -H
163	Cu	-SO-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -CH <sub>3</sub>	-Cl	-H, H	-H, -H	-H, -H	-H, -H
164	Cu	-SO <sub>2</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>7</sub> -CH <sub>3</sub>	-Cl	-Cl, -H	-Cl, -H	-Cl, -H	-Cl, -H
165	Ni	-SO <sub>2</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -CH <sub>3</sub>	-Cl	-H, -H	-H, -H	-H, -H	-H, -H

【0167】

\* \* 【表8】

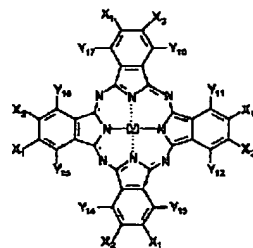


表中(X<sub>1</sub>, X<sub>2</sub>), (Y<sub>11</sub>, Y<sub>12</sub>), (Y<sub>13</sub>, Y<sub>14</sub>), (Y<sub>15</sub>, Y<sub>16</sub>), (Y<sub>17</sub>, Y<sub>18</sub>)の各組の具体例はそれぞれ独立に異なる。

化合物 No.	M	X <sub>1</sub>	X <sub>2</sub>	Y <sub>11</sub> , Y <sub>12</sub>	Y <sub>13</sub> , Y <sub>14</sub>	Y <sub>15</sub> , Y <sub>16</sub>	Y <sub>17</sub> , Y <sub>18</sub>
166	Cu	-SO <sub>2</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -SO <sub>2</sub> NHC <sub>6</sub> H <sub>5</sub> (n)	-Cl	-H, -H	-H, -H	-H, -H	-H, -H
167	Cu	-SO <sub>2</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -NHCOC <sub>6</sub> H <sub>5</sub> (n)	-H	-Cl, -H	-Cl, -H	-Cl, -H	-Cl, -H
168	Cu	-SO <sub>2</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -NHCO <sub>2</sub> C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	-Cl	-H, -H	-H, -H	-H, -H	-H, -H
169	Cu	-SO <sub>2</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -CONHC <sub>3</sub> H <sub>7</sub> (i)	-H	-Cl, -H	-Cl, -H	-Cl, -H	-Cl, -H
170	Zn	-SO <sub>2</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -CO <sub>2</sub> C <sub>5</sub> H <sub>11</sub> (n)	-Cl	-H, -H	-H, -H	-H, -H	-H, -H

【0168】

【表9】

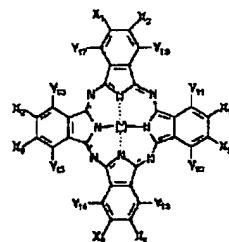


表中(X<sub>1</sub>, X<sub>2</sub>), (Y<sub>11</sub>, Y<sub>12</sub>), (Y<sub>13</sub>, Y<sub>14</sub>), (Y<sub>15</sub>, Y<sub>16</sub>), (Y<sub>17</sub>, Y<sub>18</sub>)の各組の具体例はそれぞれ独立に異なる。

化合物 No.	M	X <sub>1</sub>	X <sub>2</sub>	Y <sub>11</sub> , Y <sub>12</sub>	Y <sub>13</sub> , Y <sub>14</sub>	Y <sub>15</sub> , Y <sub>16</sub>	Y <sub>17</sub> , Y <sub>18</sub>
171	Cu	$-\text{SO}_2(\text{CH}_2)_2\text{N} \begin{array}{c} \text{C}_2\text{H}_4\text{OH} \\ \text{C}_2\text{H}_4\text{OH} \end{array}$	-Cl	-H, -H	-H, -H	-H, -H	-H, -H
172	Cu	$-\text{SO}_2(\text{CH}_2)_2-\text{SO}_2\text{NH} \begin{array}{c} \text{Cl} \\ \text{SO}_2\text{NHC}_6\text{H}_{11}(\text{n}) \end{array}$	-H	-Cl, -H	-Cl, -H	-Cl, -H	-Cl, -H
173	Cu	$-\text{SO}_2(\text{CH}_2)_2-\text{SO}_2\text{NH} \begin{array}{c} \text{Cl} \\ \text{N} \end{array} \text{SO}_2\text{C}_6\text{H}_4(\text{n})$	-Cl	-H, -H	-H, -H	-H, -H	-H, -H
174	Cu	$-\text{SO}_2(\text{CH}_2)_2-\text{SO}_2\text{NH} \begin{array}{c} \text{CH}_3\text{O} \\ \text{CO} \end{array} \text{NHC}_6\text{H}_{11}(\text{n})$	-H	-Cl, -H	-Cl, -H	-Cl, -H	-Cl, -H
175	Ni	$-\text{SO}_2(\text{CH}_2)_2-\text{NHCO}_2 \begin{array}{c} \text{CO}_2\text{C}_6\text{H}_{11}(\text{n}) \\ \text{CO}_2\text{C}_6\text{H}_{11}(\text{n}) \end{array}$	-Cl	-H, -H	-H, -H	-H, -H	-H, -H

【0169】

\* \* 【表10】

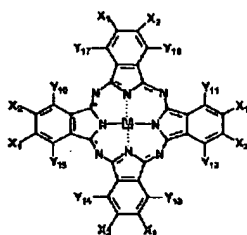


表中(X<sub>1</sub>, X<sub>2</sub>), (Y<sub>11</sub>, Y<sub>12</sub>), (Y<sub>13</sub>, Y<sub>14</sub>), (Y<sub>15</sub>, Y<sub>16</sub>), (Y<sub>17</sub>, Y<sub>18</sub>)の各組の具体例はそれぞれ独立に異なる。

化合物 No.	M	X <sub>1</sub>	X <sub>2</sub>	Y <sub>11</sub> , Y <sub>12</sub>	Y <sub>13</sub> , Y <sub>14</sub>	Y <sub>15</sub> , Y <sub>16</sub>	Y <sub>17</sub> , Y <sub>18</sub>
176	Cu	$-\text{SO}_2(\text{CH}_2)_2-\text{NHCO} \begin{array}{c} \text{CO}_2\text{C}_6\text{H}_{11}(\text{n}) \\ \text{CO}_2\text{C}_6\text{H}_{11}(\text{n}) \end{array}$	-Cl	-H, -H	-H, -H	-H, -H	-H, -H
177	Cu	$-\text{SO}_2(\text{CH}_2)_2-\text{CONH} \begin{array}{c} \text{SO}_2\text{N}(\text{C}_2\text{H}_5)(\text{l}) \\ \text{SO}_2\text{N}(\text{C}_2\text{H}_5)(\text{l}) \end{array}$	-Cl	-H, -H	-H, -H	-H, -H	-H, -H
178	Cu	$-\text{SO}_2-(\text{CH}_2)_2-\text{NHCONHC}_6\text{H}_5(\text{i})$	-Cl	-H, -H	-H, -H	-H, -H	-H, -H
179	Cu	$-\text{SO}_2 \begin{array}{c} (\text{C}_6\text{H}_5) \\ \text{OC}_2\text{H}_5\text{O} \end{array} \begin{array}{c} (\text{C}_6\text{H}_5) \\ \text{C}_6\text{H}_{11}(\text{f}) \end{array}$	-Cl	-H, -H	-H, -H	-H, -H	-H, -H
180	Cu	$-\text{SO}_2 \begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5 \\ \text{CO}_2\text{C}_6\text{H}_{11}(\text{n}) \end{array}$	-Cl	-H, -H	-H, -H	-H, -H	-H, -H

【0170】

【表11】



表中(X<sub>1</sub>, X<sub>2</sub>), (Y<sub>11</sub>, Y<sub>12</sub>), (Y<sub>13</sub>, Y<sub>14</sub>), (Y<sub>15</sub>, Y<sub>16</sub>), (Y<sub>17</sub>, Y<sub>18</sub>)の各組の具体例はそれぞれ独立に異なる。

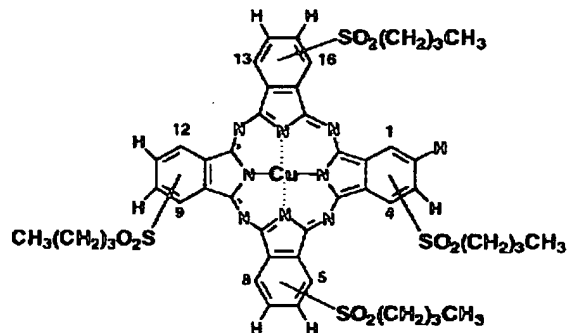
化合物 No.	M	X <sub>1</sub>	X <sub>2</sub>	Y <sub>11</sub> , Y <sub>12</sub>	Y <sub>13</sub> , Y <sub>14</sub>	Y <sub>15</sub> , Y <sub>16</sub>	Y <sub>17</sub> , Y <sub>18</sub>
181	Cu		-C1	-H, -H	-H, -H	-H, -H	-H, -H
182	Cu		-C1	-H, -H	-H, -H	-H, -H	-H, -H
183	Cu		-C1	-H, -H	-H, -H	-H, -H	-H, -H
184	Cu		-C1	-H, -H	-H, -H	-H, -H	-H, -H
185	Cu		-C1	-H, -H	-H, -H	-H, -H	-H, -H

【0171】

【化17】

【0172】

【化18】

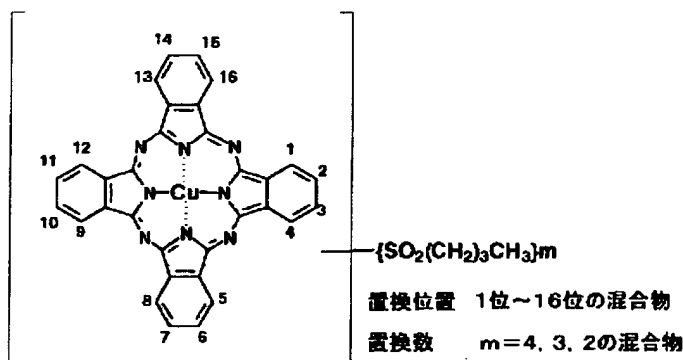


30

例示化合物186

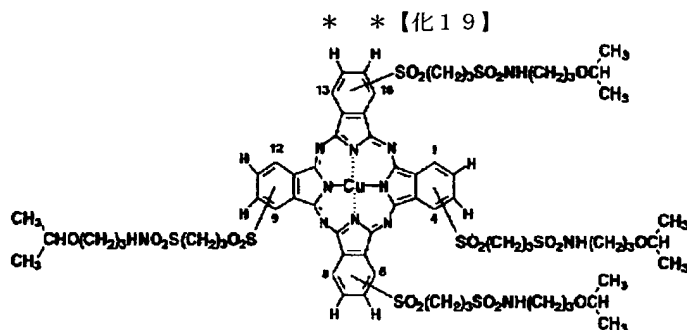
53

54



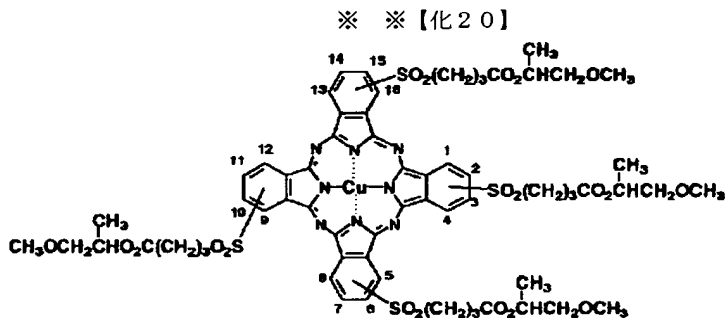
例示化合物187

【0173】



例示化合物188

【0174】



例示化合物189

【0175】本発明の色素の用途は、画像、特にカラー画像を形成するための材料が挙げられ、具体的には、以下に詳述するインクジェット方式記録材料を始めとして、感熱転写型画像記録材料、感圧記録材料、電子写真方式を用いる記録材料、転写式ハロゲン化銀感光材料、印刷インク、記録ペン等であり、好ましくはインクジェット方式記録材料、感熱転写型画像記録材料、電子写真方式を用いる記録材料であり、更に好ましくはインクジェット方式記録材料である。また、米国特許4808501号、特開平6-35182号などに記載されているLCDやCCDなどの固体撮像素子で用いられているカラーフィルター各種繊維の染色のための染色液にも適用

できる。本発明の色素は、その用途に適した溶解性、熱転写性などの物性を、置換基により調整して使用する。また、本発明の色素は、用いられる系に応じて均一な溶解状態、乳化分散のような分散された溶解状態、固体分散状態で使用することが出来る。

【0176】【インクジェット記録用インク】次いで、本発明のインクジェット記録用インクについて説明する。インクジェット記録用インクは、親油性媒体や水性媒体中に前記フタロシアニン化合物を溶解及び／又は分散させることによって作製することができる。好ましくは、水性媒体を用いる場合である。必要に応じてその他の添加剤を、本発明の効果を害しない範囲内において含

有される。その他の添加剤としては、例えば、乾燥防止剤（湿潤剤）、褪色防止剤、乳化安定剤、浸透促進剤、紫外線吸収剤、防腐剤、防霉剤、pH調整剤、表面張力調整剤、消泡剤、粘度調整剤、分散剤、分散安定剤、防錆剤、キレート剤等の公知の添加剤が挙げられる。これらの各種添加剤は、水溶性インクの場合にはインク液に直接添加する。油溶性染料を分散物の形で用いる場合には、染料分散物の調製後分散物に添加するのが一般的であるが、調製時に油相または水相に添加してもよい。

【0177】乾燥防止剤はインクジェット記録方式に用いるノズルのインク噴射口において該インクジェット用インクが乾燥することによる目詰まりを防止する目的で好適に使用される。

【0178】乾燥防止剤としては、水より蒸気圧の低い水溶性有機溶剤が好ましい。具体的な例としてはエチレングリコール、プロピレングリコール、ジエチレングリコール、ポリエチレングリコール、チオジグリコール、ジチオジグリコール、2-メチル-1, 3-プロパンジオール、1, 2, 6-ヘキサントリオール、アセチレングリコール誘導体、グリセリン、トリメチロールプロパン等に代表される多価アルコール類、エチレングリコールモノメチル（又はエチル）エーテル、ジエチレングリコールモノメチル（又はエチル）エーテル、トリエチレングリコールモノエチル（又はブチル）エーテル等の多価アルコールの低級アルキルエーテル類、2-ピロリドン、N-メチル-2-ピロリドン、1, 3-ジメチル-2-イミダゾリジノン、N-エチルモルホリン等の複素環類、スルホラン、ジメチルスルホキシド、3-スルホレン等の含硫黄化合物、ジアセトンアルコール、ジエタノールアミン等の多官能化合物、尿素誘導体が挙げられる。これらのうちグリセリン、ジエチレングリコール等の多価アルコールがより好ましい。また上記の乾燥防止剤は単独で用いても良いし2種以上併用しても良い。これらの乾燥防止剤はインク中に10～50質量%含有することが好ましい。

【0179】浸透促進剤は、インクジェット用インクを紙により良く浸透させる目的で好適に使用される。浸透促進剤としてはエタノール、イソプロパノール、ブタノール、ジ（トリ）エチレングリコールモノブチルエーテル、1, 2-ヘキサジオール等のアルコール類やラウ

リル硫酸ナトリウム、オレイン酸ナトリウムやノニオン性界面活性剤等を用いることができる。これらはインク中に5～30質量%含有すれば通常充分な効果があり、印字の滲み、紙抜け（プリントスルー）を起こさない添加量の範囲で使用するのが好ましい。

【0180】紫外線吸収剤は、画像の保存性を向上させる目的で使用される。紫外線吸収剤としては特開昭58-185677号公報、同61-190537号公報、特開平2-782号公報、同5-197075号公報、同9-34057号公報等に記載されたベンゾトリアゾ

ール系化合物、特開昭46-2784号公報、特開平5-194483号公報、米国特許第3214463号等に記載されたベンゾフェノン系化合物、特公昭48-30492号公報、同56-21141号公報、特開平10-88106号公報等に記載された桂皮酸系化合物、特開平4-298503号公報、同8-53427号公報、同8-239368号公報、同10-182621号公報、特表平8-501291号公報等に記載されたトリアジン系化合物、リサーチディスクロージャーNo. 24239号に記載された化合物やスチルベン系、ベンズオキサゾール系化合物に代表される紫外線を吸収して蛍光を発する化合物、いわゆる蛍光増白剤も用いることができる。

【0181】褪色防止剤は、画像の保存性を向上させる目的で使用される。褪色防止剤としては、各種の有機系及び金属錯体系の褪色防止剤を使用することができる。有機の褪色防止剤としてはハイドロキノン類、アルコキシフェノール類、ジアルコキシフェノール類、フェノール類、アニリン類、アミン類、インダン類、クロマン類、アルコシアニリン類、ヘテロ環類などがあり、金属錯体としてはニッケル錯体、亜鉛錯体などがある。より具体的にはリサーチディスクロージャーNo. 17643の第VIIのIないしJ項、同No. 15162、同No. 18716の650頁左欄、同No. 36544の527頁、同No. 307105の872頁、同No. 15162に引用された特許に記載された化合物や特開昭62-215272号公報の127頁～137頁に記載された代表的化合物の一般式及び化合物例に含まれる化合物を使用することができる。

【0182】防霉剤としてはデヒドロ酢酸ナトリウム、安息香酸ナトリウム、ナトリウムピリジンチオン-1-オキシド、p-ヒドロキシ安息香酸エチルエステル、1, 2-ベンズイソチアゾリン-3-オンおよびその塩等が挙げられる。これらはインク中に0.02～1.00質量%使用するのが好ましい。

【0183】pH調整剤としては前記中和剤（有機塩基、無機アルカリ）を用いることができる。pH調整剤はインクジェット用インクの保存安定性を向上させる目的で、該インクジェット用インクがpH6～10と夏用に添加するのが好ましく、pH7～10となるように添加するのがより好ましい。

【0184】表面張力調整剤としてはノニオン、カチオンあるいはアニオン界面活性剤が挙げられる。尚、本発明のインクジェット用インクの表面張力は25～70mPa・sが好ましい。さらに25～60mN/mが好ましい。また本発明のインクジェット用インクの粘度は30mPa・s以下が好ましい。更に20mPa・s以下に調整することがより好ましい。界面活性剤の例としては、脂肪酸塩、アルキル硫酸エステル塩、アルキルベンゼンスルホン酸塩、アルキルナフタレンスルホン酸塩、

10

20

30

40

50

ジアルキルスルホコハク酸塩、アルキルリン酸エステル塩、ナフタレンスルホン酸ホルマリン縮合物、ポリオキシエチレンアルキル硫酸エステル塩等のアニオン系界面活性剤や、ポリオキシエチレンアルキルエーテル、ポリオキシエチレンアルキルア릴エーテル、ポリオキシエチレン脂肪酸エステル、ソルビタン脂肪酸エステル、ポリオキシエチレンソルビタン脂肪酸エステル、ポリオキシエチレンアルキルアミン、グリセリン脂肪酸エステル、オキシエチレンオキシプロピレンブロックコポリマー等のノニオン系界面活性剤が好ましい。また、アセチレン系ポリオキシエチレンオキシド界面活性剤である SURFYNOLS (Air Products & Chemicals 社) も好ましく用いられる。また、N, N-ジメチル-N-アルキルアミノオキシドのようなアミノオキシド型の両性界面活性剤等も好ましい。更に、特開昭59-157, 636号の第(37)~(38)頁、リサーチ・ディスクロージャーNo. 308119(1989年)記載の界面活性剤として挙げたものも使うことができる。

【0185】消泡剤としては、フッ素系、シリコン系化合物やEDTAに代表されるキレート剤等も必要に応じて使用することができる。

【0186】本発明のフタロシアニン化合物を水性媒体に分散させる場合は、特開平11-286637号、特願平2000-78491号、同2000-80259号、同2000-62370号のように色素と油性ポリマーとを含有する着色微粒子を水性媒体に分散したり、特願平2000-78454号、同2000-78491号、同2000-203856号、同2000-203857号のように高沸点有機溶媒に溶解した本発明のフタロシアニン化合物を水性媒体中に分散することが好ましい。本発明のフタロシアニン化合物を水性媒体に分散させる場合の具体的な方法、使用する油性ポリマー、高沸点有機溶剤、添加剤及びそれらの使用量は、前記特許に記載されたものを好ましく使用することができる。あるいは、前記アゾ色素を固体のまま微粒子状態に分散してもよい。分散時には、分散剤や界面活性剤を使用することができる。分散装置としては、簡単なスターラーやインペラー攪拌方式、インライン攪拌方式、ミル方式(例えば、コロイドミル、ボールミル、サンドミル、アトライター、ロールミル、アジテーターミル等)、超音波方式、高圧乳分散方式(高圧ホモジナイザー; 具体的な市販装置としてはゴーリンホモジナイザー、マイクロフルイダイザー、DeBEE2000等)を使用することができる。上記のインクジェット記録用インクの調製方法については、先述の特許以外にも特開平5-148436号、同5-295312号、同7-97541号、同7-82515号、同7-118584号、特開平11-286637号、特願2000-87539号の各公報に詳細が記載されていて、本発明のインクジェット記録用インクの調製にも利用できる。

【0187】水性媒体は、水を主成分とし、所望により、水混和性有機溶剤を添加した混合物を用いることができる。前記水混和性有機溶剤の例には、アルコール(例えば、メタノール、エタノール、プロパノール、イソプロパノール、ブタノール、イソブタノール、sec-ブタノール、t-ブタノール、ペンタノール、ヘキサノール、シクロヘキサノール、ベンジルアルコール)、多価アルコール類(例えば、エチレングリコール、ジエチレングリコール、トリエチレングリコール、ポリエチレングリコール、プロピレングリコール、ジプロピレングリコール、ポリプロピレングリコール、ブチレングリコール、ヘキサンジオール、ペンタンジオール、グリセリン、ヘキサントリオール、チオジグリコール)、グリコール誘導体(例えば、エチレングリコールモノメチルエーテル、エチレングリコールモノエチルエーテル、エチレングリコールモノブチルエーテル、ジエチレングリコールモノメチルエーテル、ジエチレングリコールモノブチルエーテル、プロピレングリコールモノメチルエーテル、プロピレングリコールモノブチルエーテル、ジプロピレングリコールモノメチルエーテル、トリエチレングリコールモノメチルエーテル、エチレングリコールジアセテート、エチレングリコールモノメチルエーテルアセテート、トリエチレングリコールモノメチルエーテル、トリエチレングリコールモノエチルエーテル、エチレングリコールモノフェニルエーテル)、アミン(例えば、エタノールアミン、ジエタノールアミン、トリエタノールアミン、N-メチルジエタノールアミン、N-エチルジエタノールアミン、モルホリン、N-エチルモルホリン、エチレンジアミン、ジエチレントリアミン、トリエチレントトラミン、ポリエチレンジアミン、テトラメチルプロピレンジアミン)及びその他の極性溶媒(例えば、ホルムアミド、N, N-ジメチルホルムアミド、N, N-ジメチルアセトアミド、ジメチルスルホキシド、スルホラン、2-ピロリドン、N-メチル-2-ピロリドン、N-ビニル-2-ピロリドン、2-オキサゾリドン、1, 3-ジメチル-2-イミダゾリジノン、アセトニトリル、アセトン)が含まれる。尚、前記水混和性有機溶剤は、二種類以上を併用してもよい。

【0188】本発明のインクジェット記録用インク100質量部中では、フタロシアニン化合物を0.2質量部以上10質量部以下含有するのが好ましい。また、本発明のインクジェット記録用インクには、フタロシアニン化合物とともに、他の着色剤を併用してもよい。2種類以上の着色剤を併用する場合は、着色剤の含有量の合計が前記した範囲となっているのが好ましい。

【0189】本発明のインクジェット記録用インクは、単色の画像形成のみならず、フルカラーの画像形成に用いることができる。フルカラー画像を形成するために、マゼンタ色調インク、シアン色調インク、及びイエロー色調インクを用いることができ、また、色調を整えるた



めに、更にブラック色調インクを用いてもよい。これらのインクには、本発明に係るフタロシアニン化合物のほかにも他の色材（染料や顔料）をも用いて画像再現性能を向上させることができる。

【0190】本発明のフタロシアニン化合物とともに、適用できるイエロー染料としては、任意のものを使用する事が出来る。例えばカップリング成分（以降カプラー成分と呼ぶ）としてフェノール類、ナフトール類、アニリン類、ピラゾロンやピリドン等のようなヘテロ環類、開鎖型活性メチレン化合物類、などを有するアリールもしくはヘテリルアゾ染料；例えばカプラー成分として開鎖型活性メチレン化合物類などを有するアゾメチン染料；例えばベンジリデン染料やモノメチンオキシノール染料等のようなメチン染料；例えばナフトキノン染料、アントラキノン染料等のようなキノン系染料などがあり、これ以外の染料種としてはキノフタロン染料、ニトロ・ニトロソ染料、アクリジン染料、アクリジノン染料等を挙げることができる。

【0191】適用できるマゼンタ染料としては、任意のものを使用する事が出来る。例えばカプラー成分としてフェノール類、ナフトール類、アニリン類などを有するアリールもしくはヘテリルアゾ染料；例えばカプラー成分としてピラゾロン類、ピラゾロトリアゾール類などを有するアゾメチン染料；例えばアリーリデン染料、スチリル染料、メロシアニン染料、シアニン染料、オキシノール染料などのようなメチン染料；ジフェニルメタン染料、トリフェニルメタン染料、キサンテン染料などのようなカルボニウム染料、例えばナフトキノン、アントラキノン、アントラピリドンなどのようなキノン染料、例えばジオキサジン染料等のような縮合多環染料等を挙げることができる。

【0192】適用できるシアン染料としては、任意のものを使用する事が出来る。例えばカプラー成分としてフェノール類、ナフトール類、アニリン類などを有するアリールもしくはヘテリルアゾ染料；例えばカプラー成分としてフェノール類、ナフトール類、ピロロトリアゾールのようなヘテロ環類などを有するアゾメチン染料；シアニン染料、オキシノール染料、メロシアニン染料などのようなポリメチン染料；ジフェニルメタン染料、トリフェニルメタン染料、キサンテン染料などのようなカルボニウム染料；フタロシアニン染料；アントラキノン染料；インジゴ・チオインジゴ染料などを挙げることができる。

【0193】前記の各染料は、クロモフォアの一部が解離して初めてイエロー、マゼンタ、シアンの各色を呈するものであっても良く、その場合のカウンターカチオンはアルカリ金属や、アンモニウムのような無機のカチオンであってもよいし、ピリジニウム、4級アンモニウム塩のような有機のカチオンであってもよく、さらにはそれらを部分構造に有するポリマーカチオンであってもよ

い。適用できる黒色材としては、ジスアゾ、トリスアゾ、テトラアゾ染料のほか、カーボンブラックの分散体を挙げることができる。

【0194】[インクジェット記録方法] 本発明のインクジェット記録方法は、前記インクジェット記録用インクにエネルギーを供与して、公知の受像材料、即ち普通紙、樹脂コート紙、例えば特開平8-169172号公報、同8-27693号公報、同2-276670号公報、同7-276789号公報、同9-323475号公報、特開昭62-238783号公報、特開平10-153989号公報、同10-217473号公報、同10-235995号公報、同10-337947号公報、同10-217597号公報、同10-337947号公報等に記載されているインクジェット専用紙、フィルム、電子写真共用紙、布帛、ガラス、金属、陶磁器等に画像を形成する。

【0195】画像を形成する際に、光沢性や耐水性を与えたり耐候性を改善する目的からポリマー微粒子分散物（ポリマーラテックスともいう）を併用してもよい。ポリマーラテックスを受像材料に付与する時期については、着色剤を付与する前であっても、後であっても、また同時であってもよく、したがって添加する場所も受像紙中であっても、インク中であってもよく、あるいはポリマーラテックス単独の分散液状物として使用しても良い。具体的には、特願2000-363090号、同2000-315231号、同2000-354380号、同2000-343944号、同2000-268952号、同2000-299465号、同2000-297365号に記載された方法を好ましく用いることができる。

【0196】以下に、本発明のインクを用いてインクジェットプリントをするのに用いられる受像材料である記録紙及び記録フィルムについて説明する。記録紙及び記録フィルムにおける支持体は、LBKP、NBKP等の化学パルプ、GP、PGW、RMP、TMP、CTMP、CMP、CGP等の機械パルプ、DIP等の古紙パルプ等からなり、必要に応じて従来公知の顔料、バインダー、サイズ剤、定着剤、カチオン剤、紙力増強剤等の添加剤を混合し、長網抄紙機、円網抄紙機等の各種装置で製造されたもの等が使用可能である。これらの紙支持体の他に合成紙、プラスチックフィルムシートのいずれを用いることもよく、支持体の厚みは10~250 $\mu$ m、坪量は10~250g/m<sup>2</sup>が望ましい。支持体には、そのままインク受容層及びバックコート層を設けてもよいし、デンプン、ポリビニルアルコール等でサイズプレスやアンカーコート層を設けた後、インク受容層及びバックコート層を設けてもよい。更に支持体には、マシンカレンダー、TGカレンダー、ソフトカレンダー等のカレンダー装置により平坦化処理を行ってもよい。本発明では支持体としては、両面をポリオレフィン（例え

ば、ポリエチレン、ポリスチレン、ポリエチレンテレフタレート、ポリブテン及びそれらのコポリマー)でラミネートした紙及びプラスチックフィルムがより好ましく用いられる。ポリオレフィン中に、白色顔料(例えば、酸化チタン、酸化亜鉛)又は色味付け染料(例えば、コバルトブルー、群青、酸化ネオジウム)を添加することが好ましい。

【0197】支持体上に設けられるインク受容層には、顔料や水性バインダーが含有される。顔料としては、白色顔料が好ましく、白色顔料としては、炭酸カルシウム、カオリン、タルク、クレー、珪藻土、合成非晶質シリカ、珪酸アルミニウム、珪酸マグネシウム、珪酸カルシウム、水酸化アルミニウム、アルミナ、リトポン、ゼオライト、硫酸バリウム、硫酸カルシウム、二酸化チタン、硫化亜鉛、炭酸亜鉛等の白色無機顔料、スチレン系ピグメント、アクリル系ピグメント、尿素樹脂、メラミン樹脂等の有機顔料等が挙げられる。インク受容層に含有される白色無機顔料としては、多孔性無機顔料が好ましく、特に細孔面積が大きい合成非晶質シリカ等が好適である。合成非晶質シリカは、乾式製造法によって得られる無水珪酸及び湿式製造法によって得られる含水珪酸のいずれも使用可能であるが、特に含水珪酸を使用することが望ましい。

【0198】インク受容層に含有される水性バインダーとしては、ポリビニルアルコール、シラノール変性ポリビニルアルコール、デンプン、カチオン化デンプン、カゼイン、ゼラチン、カルボキシメチルセルロース、ヒドロキシエチルセルロース、ポリビニルピロリドン、ポリアルキレンオキサイド、ポリアルキレンオキサイド誘導体等の水溶性高分子、スチレンブタジエンラテックス、アクリルエマルジョン等の水分散性高分子等が挙げられる。これらの水性バインダーは単独又は2種以上併用して用いることができる。本発明においては、これらの中でも特にポリビニルアルコール、シラノール変性ポリビニルアルコールが顔料に対する付着性、インク受容層の耐剥離性の点で好適である。インク受容層は、顔料及び水性結着剤の他に媒染剤、耐水化剤、耐光性向上剤、界面活性剤、その他の添加剤を含有することができる。

【0199】インク受容層中に添加する媒染剤は、不動態化されていることが好ましい。そのためには、ポリマー媒染剤が好ましく用いられる。ポリマー媒染剤については、特開昭48-28325号、同54-74430号、同54-124726号、同55-22766号、同55-142339号、同60-23850号、同60-23851号、同60-23852号、同60-23853号、同60-57836号、同60-60643号、同60-118834号、同60-122940号、同60-122941号、同60-122942号、同60-235134号、特開平1-161236号の各公報、米国特許2484430号、同25485

64号、同3148061号、同3309690号、同4115124号、同4124386号、同4193800号、同4273853号、同4282305号、同4450224号の各明細書に記載がある。特開平1-161236号公報の212~215頁に記載のポリマー媒染剤を含有する受像材料が特に好ましい。同公報記載のポリマー媒染剤を用いると、優れた画質の画像が得られ、かつ画像の耐光性が改善される。

【0200】耐水化剤は、画像の耐水化に有効であり、これらの耐水化剤としては、特にカチオン樹脂が望ましい。このようなカチオン樹脂としては、ポリアミドポリアミンエピクロルヒドリン、ポリエチレンイミン、ポリアミンスルホン、ジメチルジアリルアンモニウムクロライド重合体、カチオンポリアクリルアミド、コロイダルシリカ等が挙げられ、これらのカチオン樹脂の中で特にポリアミドポリアミンエピクロルヒドリンが好適である。これらのカチオン樹脂の含有量は、インク受容層の全固形分に対して1~15質量%が好ましく、特に3~10質量%であることが好ましい。

【0201】耐光性向上剤としては、硫酸亜鉛、酸化亜鉛、ヒンダーアミン系酸化防止剤、ベンゾフェノン等のベンゾトリアゾール系の紫外線吸収剤等が挙げられる。これらの中で特に硫酸亜鉛が好適である。

【0202】界面活性剤は、塗布助剤、剥離性改良剤、スベリ性改良剤あるいは帯電防止剤として機能する。界面活性剤については、特開昭62-173463号、同62-183457号の各公報に記載がある。界面活性剤の代わりに有機フルオロ化合物を用いてもよい。有機フルオロ化合物は、疎水性であることが好ましい。有機フルオロ化合物の例には、フッ素系界面活性剤、オイル状フッ素系化合物(例えば、フッ素油)及び固体状フッ素化合物樹脂(例えば、四フッ化エチレン樹脂)が含まれる。有機フルオロ化合物については、特公昭57-9053号(第8~17欄)、特開昭61-20994号、同62-135826号の各公報に記載がある。その他のインク受容層に添加される添加剤としては、顔料分散剤、増粘剤、消泡剤、染料、蛍光増白剤、防腐剤、pH調整剤、マット剤、硬膜剤等が挙げられる。尚、インク受容層は1層でも2層でもよい。

【0203】記録紙及び記録フィルムには、バックコート層を設けることもでき、この層に添加可能な成分としては、白色顔料、水性バインダー、その他の成分が挙げられる。バックコート層に含有される白色顔料としては、例えば、軽質炭酸カルシウム、重質炭酸カルシウム、カオリン、タルク、硫酸カルシウム、硫酸バリウム、二酸化チタン、酸化亜鉛、硫化亜鉛、炭酸亜鉛、サチンホワイト、珪酸アルミニウム、ケイソウ土、珪酸カルシウム、珪酸マグネシウム、合成非晶質シリカ、コロイダルシリカ、コロイダルアルミナ、擬ペーナイト、水酸化アルミニウム、アルミナ、リトポン、ゼオライト、

加水ハロイサイト、炭酸マグネシウム、水酸化マグネシウム等の白色無機顔料、スチレン系プラスチックピグメント、アクリル系プラスチックピグメント、ポリエチレン、マイクロカプセル、尿素樹脂、メラミン樹脂等の有機顔料等が挙げられる。

【0204】バックコート層に含有される水性バインダーとしては、スチレン/マレイン酸塩共重合体、スチレン/アクリル酸塩共重合体、ポリビニルアルコール、シラノール変性ポリビニルアルコール、デンプン、カチオン化デンプン、カゼイン、ゼラチン、カルボキシメチルセルロース、ヒドロキシエチルセルロース、ポリビニルピロリドン等の水溶性高分子、スチレンブタジエンラテックス、アクリルエマルジョン等の水分散性高分子等が挙げられる。バックコート層に含有されるその他の成分としては、消泡剤、抑泡剤、染料、蛍光増白剤、防腐剤、耐水化剤等が挙げられる。

【0205】インクジェット記録紙及び記録フィルムの構成層（バックコート層を含む）には、ポリマーラテックスを添加してもよい。ポリマーラテックスは、寸度安定化、カール防止、接着防止、膜のひび割れ防止のような膜物性改良の目的で使用される。ポリマーラテックスについては、特開昭62-245258号、同62-1316648号、同62-110066号の各公報に記載がある。ガラス転移温度が低い（40℃以下の）ポリマーラテックスを媒染剤を含む層に添加すると、層のひび割れやカールを防止することができる。また、ガラス転移温度が高いポリマーラテックスをバックコート層に添加しても、カールを防止することができる。

【0206】本発明のインクはインクジェットの記録方式に制限はなく、公知の方式、例えば静電誘引力を利用してインクを吐出させる電荷制御方式、 piezo素子の振動圧力を利用するドロップオンデマンド方式（圧力パルス方式）、電気信号を音響ビームに変えインクに照射して、放射圧を利用してインクを吐出させる音響インクジェット方式、及びインクを加熱して気泡を形成し、生じた圧力を利用するサーマルインクジェット方式等に用いられる。インクジェット記録方式には、フォトインクと称する濃度の低いインクを小さい体積で多数射出する方式、実質的に同じ色相で濃度の異なる複数のインクを用いて画質を改良する方式や無色透明のインクを用いる方式が含まれる。

【0207】[カラートナー]本発明のフタロシアニン化合物を導入するカラートナー用バインダー樹脂としては一般に使用される全てのバインダーが使用出来る。例えば、スチレン系樹脂・アクリル系樹脂・スチレン/アクリル系樹脂・ポリエステル樹脂等が挙げられる。本発明のフタロシアニン化合物を用いたカラートナー組成物に適用するシアン色の色素のトナーへの添加量は、バインダー樹脂の荷電の性質や、補助的に用いられる他の着色剤や添加剤の荷電の性質、さらには色素とバインダー樹

脂との相溶性あるいは分散方法などによって決定されるので、画一的に限定されるものではないが、総じていえば、バインダー樹脂に対して0.01質量%～15質量%、好ましくは1.0質量%～10質量%の範囲で使用することが望ましい。トナーに対して流動性向上、帯電制御等を目的として無機微粉末、有機微粒子を外部添加しても良い。表面をアルキル基含有のカップリング剤等で処理したシリカ微粒子、チタニア微粒子が好ましく用いられる。なお、これらは数平均一次粒子径が10～500nmのものが好ましく、トナー中に0.1～20質量%添加するのが好ましい。

【0208】離型剤としては、従来使用されている離型剤は全て使用することができる。具体的には、低分子量ポリプロピレン・低分子量ポリエチレン・エチレン・プロピレン共重合体等のオレフィン類、マイクロクリスタリンワックス・カルナウバワックス・サゾールワックス・パラフィンワックス等があげられる。これらの添加量はトナー中に1～5質量%添加することが好ましい。

【0209】荷電制御剤としては、必要に応じて添加しても良いが、発色性の点から無色のものが好ましい。例えば4級アンモニウム塩構造のもの、カリックスアレン構造を有するものなどがあげられる。

【0210】キャリアとしては、鉄・フェライト等の磁性材料粒子のみで構成される非被覆キャリア、磁性材料粒子表面を樹脂等によって被覆した樹脂被覆キャリアのいずれを使用してもよい。このキャリアの平均粒径は体積平均粒径で30～150μmが好ましい。

【0211】本発明のトナーが適用される画像形成方法としては、特に限定されるものではないが、例えば感光体上に繰り返しカラー画像を形成した後に転写を行い画像を形成する方法や、感光体に形成された画像を逐次中間転写体等へ転写し、カラー画像を中間転写体等に形成した後に紙等の画像形成部材へ転写しカラー画像を形成する方法等があげられる。

【0212】[カラーフィルター]カラーフィルターの形成方法としては、初めにフォトレジストによりパターンを形成し、次いで染色する方法、或いは特開平4-163552号、特開平4-128703号、特開平4-175753号公報で開示されているように色素を添加したフォトレジストによりパターンを形成する方法がある。本発明のフタロシアニン化合物をカラーフィルターに導入する場合に用いられる方法としては、これらのいずれの方法を用いても良いが、好ましい方法としては、特開平4-175753号や特開平6-35182号に記載されたところの、熱硬化性樹脂、キノンジアジド化合物、架橋剤、着色剤及び溶剤を含有してなるポジ型レジスト組成物、並びに、それを基体上に塗布後、マスクを通して露光し、該露光部を現像してポジ型レジストパターンを形成させ、上記ポジ型レジストパターンを全面露光し、次いで露光後のポジ型レジストパターンを硬化させることからなるカラーフィル

ターの形成方法を挙げる事ができる。又、常法に従いブラックマトリックスを形成させ、RGB原色あるいはY,M,C補色系カラーフィルターを得ることができる。

【0213】この際使用する熱硬化性樹脂、キノンジアジド化合物、架橋剤、及び溶剤とそれらの使用量については、前記特許に記載されているものを好ましく使用することができる。

【0214】

【実施例】以下、本発明の実施例を説明するが、本発明はこれらの実施例に何ら限定されるものではない。

〔実施例1〕

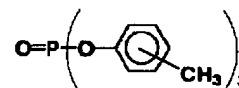
(試料Aの作製) フタロシアニン化合物(具体的化合物例101; 油溶性染料) 5.3g、ジオクチルスルホコハク酸ナトリウム7.04gを、下記高沸点有機溶媒(S-2) 4.22g、下記高沸点有機溶媒(S-1) 5.63g及び酢酸エチル50ml中に70℃にて溶解させた。この溶液中に500mlの脱イオン水をマグネチックスターラーで攪拌しながら添加し、水中油滴型の粗粒分散物を作製した。次にこの粗粒分散物を、マイクロフルイダイザー(MICROFLUIDEX I 20 NC)にて600barの圧力で5回通過させることで微粒子化を行った。更にでき上がった乳化物をロータリーエバポレーターにて酢酸エチルの臭気が無くなるまで脱溶媒を行った。こうして得られた疎水性染料の微細乳化物に、ジエチレングリコール140g、グリセリン5

0g、SURFYNOL465(Air Products & Chemicals社) 7g、脱イオン水900mlを添加してインクを作製した。

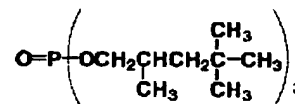
【0215】

【化21】

S-2



S-11



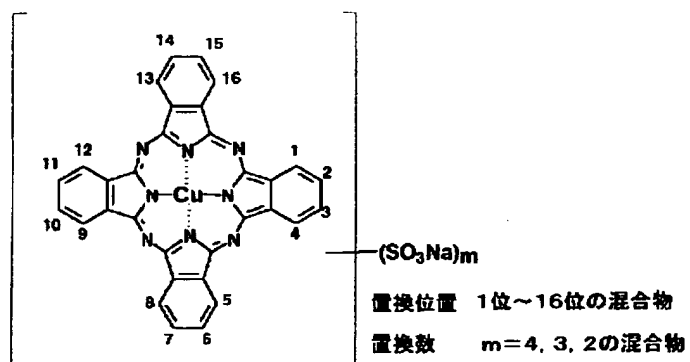
【0216】(試料B~Iの作製) 試料Aのフタロシアニン化合物(具体的化合物例101; 油溶性染料)を下記表-12のフタロシアニン化合物(油溶性染料)に変更した以外は、試料Aと同様に試料B~Iを作製した。この際に、比較用のインク液として、以下の化合物を用いてインク液101, 102, 103, 104, 105, 106, 107, 108を作成した。

【0217】

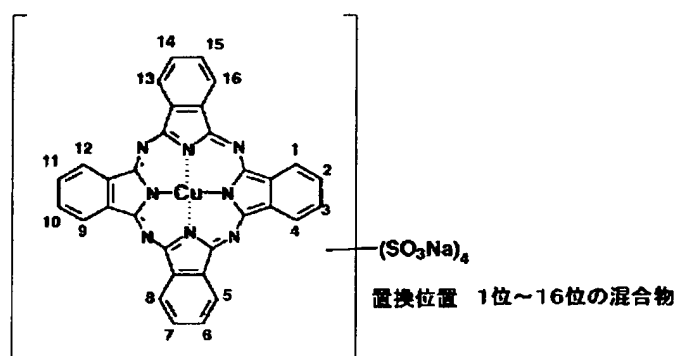
【化22】

67

68



比較化合物1



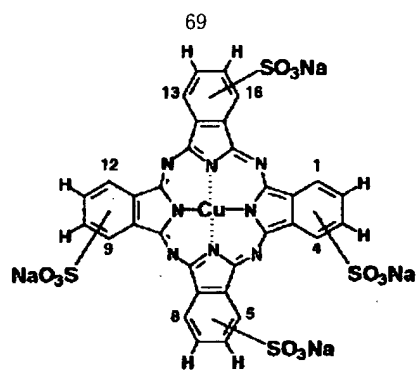
比較化合物2

【0218】

【化23】

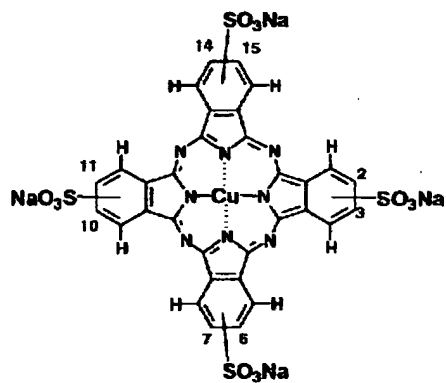
【0219】

【化24】



10

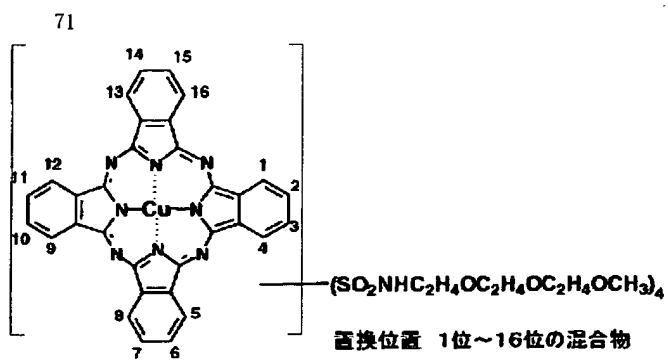
比較化合物3



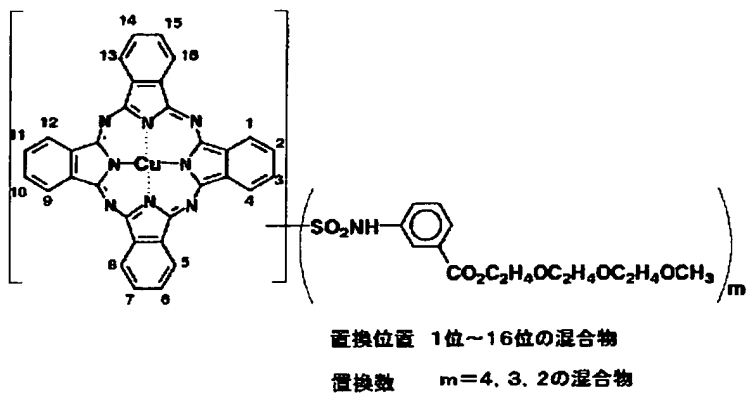
20

比較化合物4

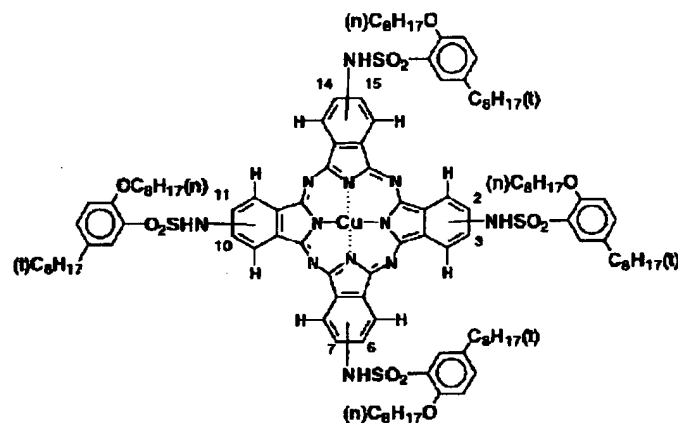
30



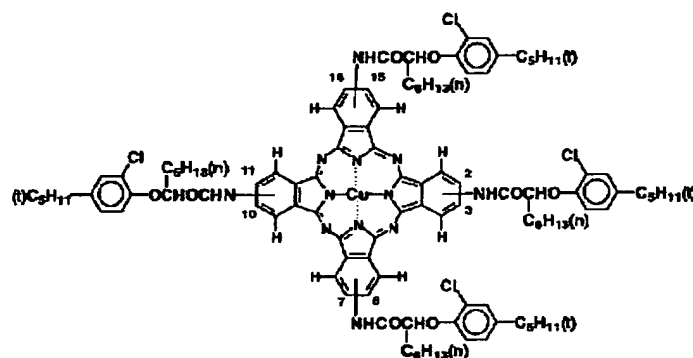
比較化合物5



比較化合物6



比較化合物7



比較化合物8

【0221】染料を変更する場合は、添加量がインク液Aに対して等モルとなるように使用した。染料を2種以上併用する場合は等モルずつ使用した。

【0222】(画像記録及び評価)以上の各本発明実施例(インク液A~I)及び比較例(インク液101~108)のインクジェット用インクについて、下記評価を行った。その結果を表-12に示した。なお、表-12において、「色調」、「紙依存性」、「耐水性」及び「耐光性」は、各インクジェット用インクを、インクジェットプリンター(EPSON(株)社製;PM-700C)でフォト光沢紙(EPSON社製PM写真紙<光沢>(KA420PSK, EPSON))に画像を記録した後で評価したものである。

【0223】<色調>フォト光沢紙に形成した画像を、390~730nm領域のインターバル10nmによる反射スペクトルをGRETAG SPM100-II(GRETAG社製)を用いて測色し、これをCIE(国際照明委員会)L\*a\*b\*色空間系に基づいて、a\*、b\*を算出した。JNC(社団法人日本印刷産業機械工業会)のJAPAN Colour(日本印刷

産業連合会のメンバー21社から提供された、各社の校正刷りのベタパッチを測色し、その平均値に対して色差( $\Delta E$ )が最小になるように、Japan Colour Ink SF-90及びJapan Paperを使用して印刷したときの色)の標準シアンのカラーサンプルと比較してシアンとして好ましい色調を下記のように定義した。

L\*: 53.6 $\pm$ 0.2の範囲において、  
O\*: a\*(-35.9 $\pm$ 6の範囲)、及び、b\*(-50.4 $\pm$ 6の範囲)  
 $\Delta$ : a\*、b\*の一方のみ(上記O\*で定義した好ましい領域)  
X\*: a\*、b\*のいずれも(上記O\*で定義した好ましい領域外)

ここで、参考用に用いたJAPAN Colourの標準シアンのカラーサンプルの測色値を以下に示す。

L\*: 53.6 $\pm$ 0.2  
a\*: -37.4 $\pm$ 0.2  
b\*: -50.2 $\pm$ 0.2  
 $\Delta E$ : 0.4(0.1~0.7)



(1) 印刷機：マンローランドR-704, インキ：Japan Colour SF-90, 用紙：特菱アート  
(2) 測色：測色計：X-rite 938, 0/45, D50, 2deg., black backing  
【0224】＜紙依存性＞フォト光沢紙に形成した画像と、別途にプロフェッショナルフォトペーパーPR101 (CANON社製；QBJPRA4) に形成した画像との色調を比較し、両画像間の差が小さい場合をA (良好)、両画像間の差が大きい場合をB (不良) として、二段階で評価した。

【0225】＜耐水性＞画像を形成したフォト光沢紙を、1時間室温乾燥した後、10秒間脱イオン水に浸漬し、室温にて自然乾燥させ、滲みを観察した。滲みがないものをA、滲みが僅かに生じたものをB、滲みが多いものをCとして、三段階で評価した。

【0226】＜耐光性＞前記画像を形成したフォト光沢紙に、ウェザーメーター (アトラスC. I65) を用いて、キセノン光 (85000lx) を7日及び14日間照射し、キセノン照射前後の画像濃度を反射濃度計 (X-Rite 310TR) を用いて測定し、色素残存率として 20 評価した。なお、前記反射濃度は、1、1.5及び2.0の3点で測定した。何れの濃度でも色素残存率が70%以上の場合をA、1又は2点が70%未満をB、全ての濃度で70%未満の場合をCとして、三段階で評価した。

\*

\*【0227】＜暗熱保存性＞前記画像を形成したフォト光沢紙を、80℃-15%RHの条件下で7日間試料を保存し、保存前後の画像濃度を反射濃度計 (X-Rite 310TR) を用いて測定し、色素残存率として評価した。色素残存率について反射濃度が1、1.5、2の3点にて評価し、いずれの濃度でも色素残存率が90%以上の場合をA、2点が90%未満の場合をB、全ての濃度で90%未満の場合をCとした。

10 【0228】＜オゾンガス耐性＞シーメンス型オゾナイザーの二重ガラス管内に乾燥空気を通しながら、5kV交流電圧を印加し、これを用いてオゾンガス濃度が0.5±0.1ppm、室温、暗所に設定されたボックス内に、前記画像を形成したフォト光沢紙を7日及び14日間放置し、オゾンガス下放置前後の画像濃度を反射濃度計 (X-Rite 310TR) を用いて測定し、色素残存率として評価した。なお、前記反射濃度は、1、1.5及び2.0の3点で測定した。ボックス内のオゾンガス濃度は、APPLICS製オゾンガスモニター (モデル：OZG-EM-01) を用いて設定した。何れの濃度でも色素残存率が70%以上の場合をA、1又は2点が70%未満をB、全ての濃度で70%未満の場合をCとして、三段階で評価した。

【0229】

【表12】

表-12

試験番号 インク液	色番号	フクロシアニン濃度 濃度 (α or β) 測定濃度 (n)	色調	紙 依存 性	耐 水 性	耐光性		暗熱 保存 性	オゾンガス耐性	
						for 7d.	for 14d.		for 7d.	for 14d.
A	101	β-位 (n=4)	O	A	A	A	A	A	A	A
B	102	β-位 (n=4)	O	A	A	A	A	A	A	A
C	103	β-位 (n=4)	O	A	A	A	A	A	A	A
D	104	β-位 (n=4)	O	A	A	A	A	A	A	A
E	105	β-位 (n=4)	O	A	A	A	A	A	A	A
F	110	β-位 (n=4)	O	A	A	A	A	A	A	A
G	111	β-位 (n=4)	O	A	A	A	A	A	A	A
H	151	β-位 (n=4)	O	A	A	A	A	A	A	A
I	152	β-位 (n=4)	O	A	A	A	A	A	A	A
101	比較試料 1	α, β-位 (n=4~22)	Δ	B	B	B	B	B	C	C
102	比較試料 2	α, β-位 (n=4)	Δ	B	B	B	B	B	C	C
103	比較試料 3	α-位 (n=4)	Δ	B	B	B	B	B	C	C
104	比較試料 4	β-位 (n=4)	O	A	B	A	B	A	C	C
105	比較試料 5	α, β-位 (n=4)	O	B	A	A	B	A	B	C
106	比較試料 6	α, β-位 (n=4~22)	Δ	B	A	A	B	A	B	C
107	比較試料 7	β-位 (n=4)	Δ	B	A	B	B	B	C	C
108	比較試料 8	β-位 (n=4)	Δ	B	A	B	B	B	C	C

【0230】表-12から明らかなように、本発明のインクジェット用インクは色調に優れ、紙依存性が小さ

く、耐水性および耐光性並びに耐オゾン性に優れるものであった。特に耐光性、オゾンガス耐性等の画像保存性

に優れることは明らかである。

【0231】〔実施例2〕実施例1で作製した同じカートリッジを、実施例1の同機にて画像を富士写真フィルム製インクジェットペーパーフォト光沢紙EXにプリントし、実施例1と同様な評価を行ったところ、実施例1と同様な結果が得られた。

【0232】〔実施例3〕実施例1で作製した同じインクを、インクジェットプリンターBJ-F850 (CANON社製) のカートリッジに詰め、同機にて同社のフォト光沢紙GP-301に画像をプリントし、実施例1と同様な評価を行ったところ、実施例1と同様な結果が得られた。

【0233】〔実施例4〕本発明のフタロシアン化合物 (化合物101、104、115及び132) のそれぞれについて、該化合物3質量部、トナー用樹脂〔スチレン-アクリル酸エステル共重合体；商品名 ハイマーTB-1000F (三洋化成製)〕100質量部をボールミルで混合粉碎後、150℃に加熱して熔融混和を行い、冷却後ハンマーミルを用いて粗粉碎し、次いでエアージェット方式による微粉碎機で微粉碎した。更に分級して1~20マイクロを選択し、トナーとした。このトナー10部に対しキャリアー鉄粉 (商品名 EFV250/400；日本鉄粉製) 900部を均一に混合し現像剤とした。同様に、表-13に示す比較用着色剤を染料は3質量部、顔料は6質量部使用した以外は同様にしてサンプルを調製した。これらの現像剤を用いて乾式普通紙電子写真複写機〔商品名 NP-5000；キャノン (株) 製〕で複写を行った。

【0234】評価試験は、本発明の化合物を含んだカートナーを用いた現像剤によって上記画像形成方法によ\*30

\*り紙およびOHP上に、それぞれ反射画像 (紙上の画像) および透過画像 (OHP画像) を作製し、以下に示す方法で実施した。なお、トナー付着量は $0.7 \pm 0.05$  (mg/cm<sup>2</sup>) の範囲で評価した。

【0235】得られた画像について、色相と光堅牢性を評価した。色相については、目視にて最良、良好及び不良の3段階で評価した。評価結果を表-13に示す。表-13中、○は色相が最良；△は良好であったことを示し、×は色相が不良であったことを示す。光堅牢性については、記録した直後の画像濃度Ciを測定した後、ウェザーメーター (アトラスC.165) を用いて、画像にキセノン光 (8万5千ルクス) を5日間照射した後、再び画像濃度Cfを測定し、キセノン光照射前後の画像濃度の差から色素残存率 ( $\{(Ci - Cf) / Ci\} \times 100\%$ ) を算出し、評価した。画像濃度は反射濃度計 (X-Rite 310TR) を用いて測定した。評価結果を表-13に示す。表-13中、色素残存率が90%以上の場合を○、90~80%の場合を△、80%未満の場合を×として示した。

【0236】OHP画像の透明性については下記方法にて評価した。日立製作所製「330型自記分光光度計」によりトナーが担持されていないOHP用シートをリフアレンスとして画像の可視分光透過率を測定し、450nmでの分光透過率を求め、OHP画像の透明性の尺度とした。分光透過率が80%以上を○、70~80%を△、70%以下を×とした。以上の、結果を表-13に示す。

【0237】

【表13】

表-13

	試験化合物番号	色相	光堅牢性	透明性
本発明	101	○	○	○
本発明	104	○	○	○
本発明	115	○	○	○
本発明	132	○	○	○
比較例1	比較染料9	△	△	△
比較例2	比較染料10	△	△	△
比較例3	C.I.Solvent Blue 38	×	○	×

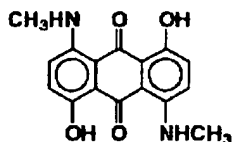
【0238】

【化26】

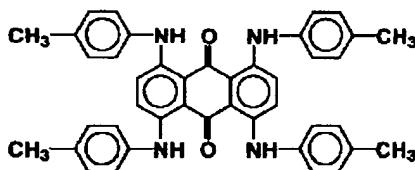
比較染料9

【0239】

【化27】



比較染料10



【0240】表-13から明らかなように、本発明のフタロシアニン化合物は、比較用の染料と比較して光堅牢性にすぐれ、色相も鮮であり、透明性も高く、本発明のカラートナーを用いることにより忠実な色再現と高いOHP品質を示すので、本発明のカラートナーはフルカラートナーとして使用するのに適している。さらに耐光性が良好なので長期にわたって保存ができる画像を提供することが可能である。

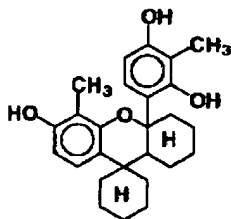
【0241】〔実施例5〕

＜カラーフィルターの作製方法＞本実施例では、フタロシアニン化合物をカラーフィルターに適用した結果を示すが、カラーフィルターは次ぎの方法で作製した。すなわち、シリコンウエハーに熱硬化性樹脂、キノンジアジド化合物、架橋剤、色素及び溶剤を含むポジ型レジスト組成物をスピコートし、加熱により溶剤を蒸発させた後、マスクを通して露光を行い、キノンジアジド化合物を分解させた。必要により、加熱後、現像してモザイクパターンを得た。露光は日立製作所（株）製i線露光ステッパーHITACHI LD-5010-i (NA=0.40) により行った。又、現像液は住友化学工業（株）製SOPD又はSOPD-Bを用いた。

＜ポジ型レジスト組成物の調整＞m-クレゾール/p-クレゾール/ホルムアルデヒド（反応モル比=5/5/7.5）混合物から得られたクレゾールノボラック樹脂（ポリスチレン換算質量平均分子量4300）3.4質量部、下式

【0242】

【化28】



\*【0243】で示されるフェノール化合物を用いて製造されたo-ナフトキノンジアジド-5-スルホン酸エステル（平均2個の水酸基がエステル化されている）1.8質量部、ヘキサメトキシメチロール化メラミン0.8質量部、乳酸エチル20質量部及び表14に示す本発明のフタロシアニン化合物1質量部を混合してポジ型レジスト組成物を得た。

＜カラーフィルターの調製＞得られたポジ型レジスト組成物をシリコンウエハーにスピコートした後、溶剤を蒸発させた。シリコンウエハーを露光後、100℃で加熱し、次いでアルカリ現像により露光部を除去して0.8μmの解像度を有するポジ型着色パターンを得た。これを全面露光後、150℃で15分加熱してシアン系の補色カラーフィルターを得た。

【0244】＜比較例＞上記実施例で用いた本発明のシアン系のフタロシアニン化合物に変えて、下記比較染料11を1質量部を混合してポジ型レジスト組成物を得た。このポジ型レジスト組成物をシリコンウエハーにスピコートした後、溶剤を蒸発させた。シリコンウエハーを露光後、アルカリ現像して1μmの解像度を有するポジ型着色パターンを得た。これを全面露光後、150℃で10分加熱してシアンカラーフィルターを得た。

【0245】＜評価＞得られたシアンカラーフィルターの透過スペクトルを測定し、色再現上重要なスペクトルの短波側、長波側の切れを相対評価した。○は良好、△は何とか許容できるレベル、×は許容できないレベルを表す。また、ウェザーメーター（アトラスC.I65）を用いて、キセノン光（85000lx）を7日間照射し、キセノン照射前後の画像濃度を測定し、色素残存率として評価した。

【0246】

【表14】

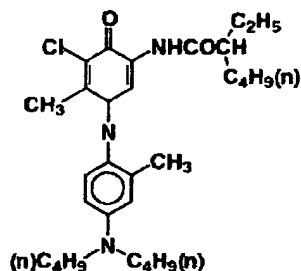
表14

	染料／顔料No.	吸収特性	光堅牢性
本発明	104	○	98%
本発明	112	○	95%
比較例	比較染料11	△	18%

【0247】

【化29】

比較染料 11



【0248】比較例と比べ本発明のフタロシアニン化合物はスペクトルの短波側、長波側の切れが急峻であり、色再現性に優れていた。また、比較化合物に対し光堅牢性が優れていることが示された。

【0249】〔実施例6〕実施例1の試験方法を、下記の環境試験方法に変更した以外は、実施例1と同じ操作を用いて実施例6の試験を行なった。すなわち、自動車\*

\*の排気ガスなどの酸化性ガスと太陽光の照射を受ける屋外環境をシミュレートした酸化性ガス耐性試験方法として、H. Iwano, et al; Journal of Imaging Science and Technology, 38 巻、140-142(1994)に記載の相対湿度80%、過酸化水素濃度120ppm、蛍光灯照射チャンバーを用いた酸化耐性試験方法を用いて試験した。結果は実施例1と同じであった。

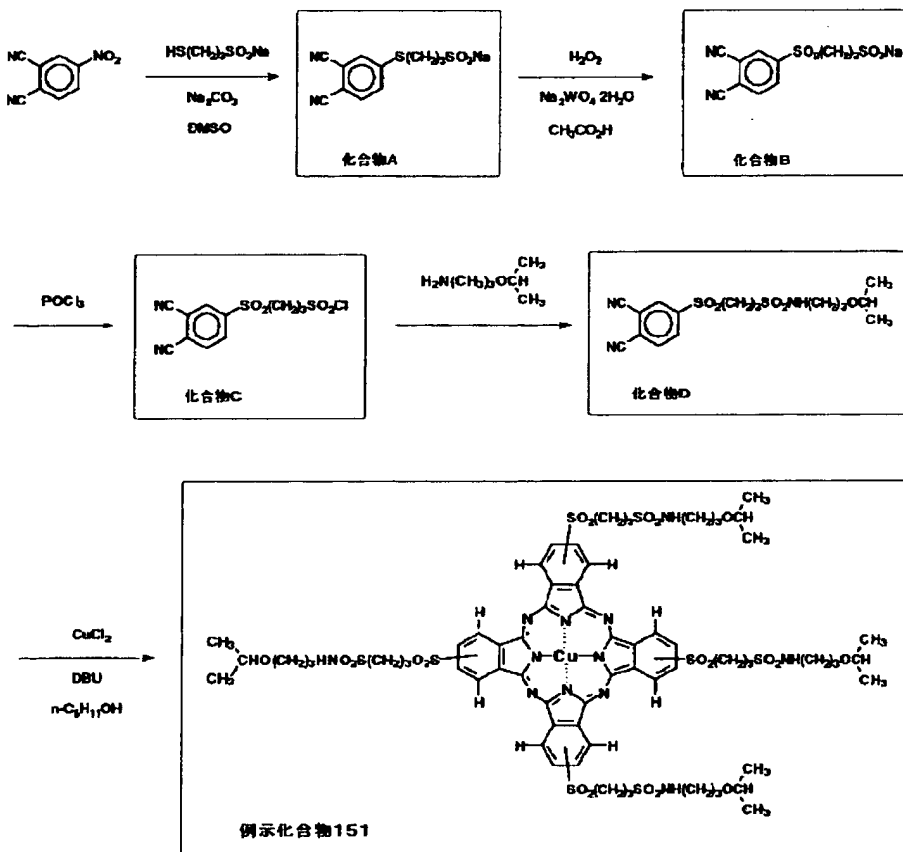
【0250】以下、実施例に本発明のフタロシアニン染料混合物の合成法を詳しく説明するが、本発明はこれら

10 の実施例に何ら限定されるものではない。

【0251】本発明の代表的なフタロシアニン化合物は、例えば下記合成ルートから誘導することができる。以下の実施例において、 $\lambda_{\max}$  は吸収極大波長であり、 $\epsilon_{\max}$  は吸収極大波長におけるモル吸光係数を意味する。

【0252】

【化30】

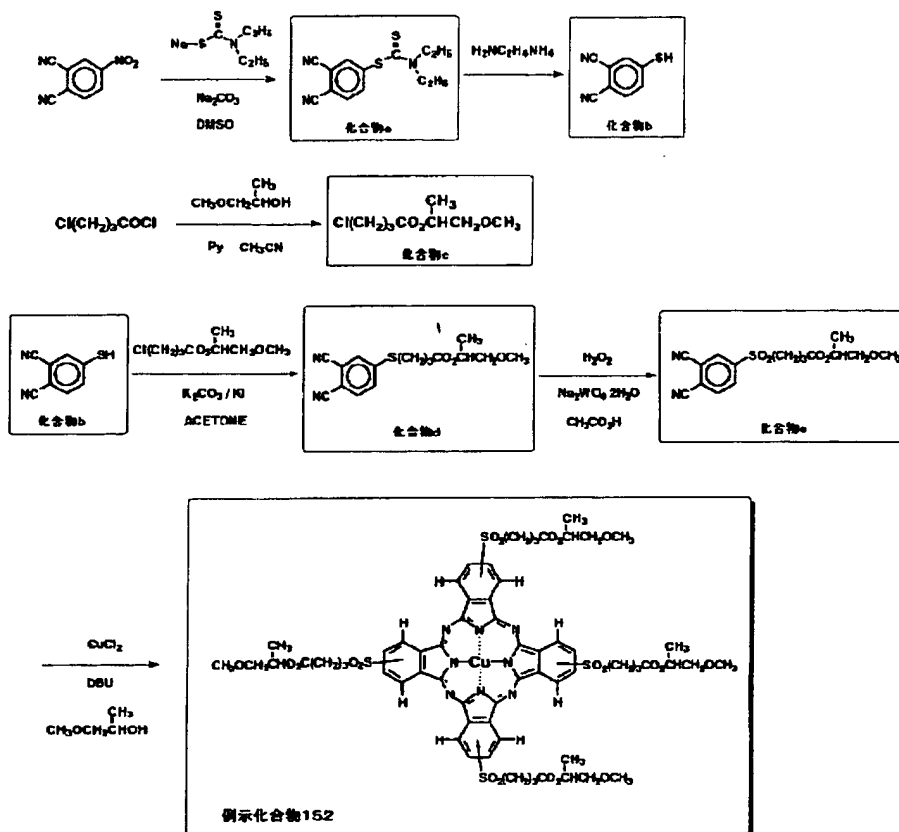


【0253】

【化31】

83

84



#### 【0254】[実施例7]

合成例1：本発明化合物151の合成

化合物Aの合成

窒素気流下、4-ニトロフタロニトリル（東京化成）26.0gを200mLのDMSO（ジメチルスルホキシド）に溶解し、内温20℃で攪拌しているところへ、30.3gの3-メルカプトプロパンスルホン酸ナトリウム（アルドリッチ）を添加した。続いて、内温20℃で攪拌しているところへ、24.4gの無水炭酸ナトリウムを徐々に加えた。反応液を攪拌しながら、30℃まで加温し、同温度で1時間攪拌した。20℃まで冷却した後、反応液をヌッチェでろ過し、ろ液を15000mLの酢酸エチルにあげて晶析し、引き続き室温で30分間攪拌して、析出した粗結晶をヌッチェでろ過し、酢酸エチルで洗浄し、乾燥した。得られた粗結晶を、メタノール/酢酸エチルから再結晶して、42.5gの化合物Aを得た。<sup>1</sup>H-NMR（DMSO-d<sub>6</sub>），δ値TMS基準：1.9～2.0（2H，t）；2.5～2.6（2H，m）；3.2～3.3（2H，t）；7.75～7.85（1H，d）；7.93～8.03（1H，d）；8.05～8.13（1H，s）

【0255】化合物Bの合成

42.4gの化合物Aを300mLの酢酸に溶解し、内温20℃で攪拌しているところへ、2.5g Na<sub>2</sub>WO<sub>4</sub>・2H<sub>2</sub>Oを添加した後、氷浴中、内温10℃まで冷

却した。引き続き、35mLの過酸化水素水（30%）を発熱に注意しながら徐々に滴下した。内温15～20℃で30分間攪拌した後に、反応液を内温60℃まで加温して、同温度で1時間攪拌した。20℃まで冷却した後、反応液に1500mLの酢酸エチルを注入し、引き続き同温度にて30分間攪拌した後に、析出した粗結晶をヌッチェでろ過し、200mLの酢酸エチルで洗浄し、乾燥した。得られた粗結晶を、メタノール/酢酸エチルを用いて加熱洗浄して精製して、41.0gの化合物Bを得た。<sup>1</sup>H-NMR（DMSO-d<sub>6</sub>），δ値TMS基準：1.8～1.9（2H，t）；2.4～2.5（2H，m）；3.6～3.7（2H，t）；8.3～8.4（1H，d）；8.4～8.5（1H，d）；8.6～8.7（1H，s）

【0256】化合物Cの合成

67.2gの化合物Bを150mLのDMAc（ジメチルアセトアミド）と1000mLのアセトニトリルに分散し、内温20℃で攪拌しているところへ、38.0mLのオキシ塩化リンを発熱に注意しながら徐々に滴下した。引き続き、反応液を内温70℃まで加温して、同温度で2時間攪拌した。20℃まで冷却した後、反応液を3000mLの氷水を注入し、引き続き15℃にて30分間攪拌した後に、析出した粗結晶をヌッチェでろ過し、5000mLの水で洗浄した。得られた粗結晶を5000mLのイソプロピルアルコールで取り出し洗った

後、結晶をヌッチェでろ過し、200mLのイソプロピルアルコールで洗浄、減圧乾燥して52.2gの化合物Cを得た。<sup>1</sup>H-NMR (DMSO-d<sub>6</sub>)、 $\delta$ 値TMS基準: 1.8~1.9 (2H, m); 2.5~2.6 (2H, t); 3.6~3.7 (2H, t); 8.4~8.5 (2H, dd); 8.6~8.7 (1H, s)

【0257】化合物Dの合成

12.0gの3-イソプロポキシプロピルアミン(東京化成)を50mLのアセトニトリルに溶解し、内温4℃で攪拌しているところへ、16.7gの化合物Cを内温が10℃を越えないように徐々に添加した。室温で1時間攪拌後、この反応液を100mLの蒸留水と氷300gの混合液に添加した。析出した固体を濾取し、水で充分洗浄した。得られた粗結晶をイソプロパノールから再結晶して、16.2gの化合物Dを得た。<sup>1</sup>H-NMR (DMSO-d<sub>6</sub>)、 $\delta$ 値TMS基準: 1.0~1.1 (6H, d); 1.5~1.6 (2H, t); 1.9~2.0 (2H, m); 2.9~3.0 (2H, dd); 3.0~3.1 (2H, t); 3.3~3.4 (2H, m); 3.4~3.5 (1H, m); 3.6~3.7 (2H, t); 7.1~7.2 (1H, t); 8.3~8.5 (2H, dd); 8.6~8.7 (1H, s)

【0258】本発明例示化合物151の合成

冷却管の付いた三つ口フラスコに、n-アミルアルコール60mLを加え、そこに化合物D16.2g、塩化銅(II)1.3gを加え、攪拌しながら室温で0.3mLの1,8-ジアザビシクロ[5.4.0]-7-ウンデセン(DBU)を滴下した。引き続き、反応液を内温100℃まで加温して、同温度で1時間攪拌した。メタノール100mLを注入して、還流下で1時間攪拌した。次に、反応液を室温まで冷却した後、不溶物をろ別し200mLのメタノールで洗浄した。ろ液に500mLのイソプロパノールを滴下して晶析した後、得られた粗結晶をヌッチェでろ過した。その結晶を200mLのメタノールに溶解させた後、300mLのイソプロパノールを滴下して再沈殿させた。粗結晶をろ別後、更に、メタノール200mLに溶解させ、攪拌しながら還流温度まで加温し、450mLのイソプロパノールを滴下することで再沈殿を行った。粗結晶をろ別後イソプロパノールでかけ洗いを行い乾燥させて、11.2gの例示化合物151を青色結晶として得た。 $\lambda_{\max}$ (吸収極大波長): 676.1nm;  $\epsilon_{\max}$ (吸収極大波長におけるモル吸光係数)= $1.78 \times 10^5$ (DMF中)。得られた化合物を分析(質量分析法:ESI-MS、元素分析等種々の機器解析方法により測定)した結果、本明細書中で定義したフタロシアニン銅(II)-置換位置が、 $\beta$ -位置換型(それぞれの各ベンゼン核の(2または3位)、(6または7位)、(10または11位)、(14または15位)に- $\{SO_2-(CH_2)_3-SO_2NH-(CH_2)_3-OCH(CH_3)_2\}$ 基を1個、銅フタ

ロシアニン-分子中- $\{SO_2-(CH_2)_3-SO_2NH-(CH_2)_3-OCH(CH_3)_2\}$ 基を合計4個有する)であることが確認できた。

【0259】[実施例8]

合成例2:本発明化合物152の合成

化合物aの合成

窒素気流下、冷却管の付いた三つ口フラスコに、ジメチルスルホキシド(DMSO)600mLを加え、そこにN,N-ジエチルジチオカルバミン酸ナトリウム3水和物195.2gを添加し、引き続き無水炭酸カリウム152gを攪拌しながら室温で分割添加した。次に、内温を50℃まで昇温して、同温度で4-ニトロフタロニトリル(東京化成)125gのDMSO300mL溶液を1時間かけて滴下した。その後同温度で4時間攪拌した後、内温が室温になるまで冷却し、反応液を水4000mLにあけて晶析し、室温で1時間攪拌した後、ろ過した。得られた粗結晶を水3000mL、冷メタノール250mLで洗浄した後、40℃で一晩乾燥した。得られた粗結晶を、メタノール500mLを用いて加熱洗浄して、10℃まで冷却し、ろ過、乾燥して、184.7gの化合物aを得た。<sup>1</sup>H-NMR (DMSO-d<sub>6</sub>)、 $\delta$ 値TMS基準: 1.2~1.3 (3H, t); 1.3~1.4 (3H, t); 3.8~3.9 (2H, q); 3.9~4.0 (2H, q); 7.9~8.0 (1H, d); 8.2~8.3 (1H, d); 8.3~8.4 (1H, s)

【0260】化合物bの合成

窒素気流下、冷却管の付いた三つ口フラスコに、エチレンジアミン(東京化成)390mLを加え、そこに室温下で化合物a130gを分割添加し、引き続き攪拌しながら内温42℃まで昇温した。次に、同温度で4時間攪拌した後、内温20℃まで冷却し、反応液を水1300mLにあけて、引き続き濃塩酸1000mLを滴下して溶液のpH=2まで調整した。析出した結晶をろ過、2N塩酸で洗浄後、イソプロピルアルコールで洗浄し、乾燥後70.0gの化合物bを得た。<sup>1</sup>H-NMR (DMSO-d<sub>6</sub>)、 $\delta$ 値TMS基準: 7.85~7.95 (1H, d); 7.95~8.05 (1H, d); 8.15~8.25 (1H, s)

【0261】化合物cの合成

アセトニトリル50mLに1-メトキシ-2-プロパノール(東京化成)18.3mLを混合し、4℃に保った。そこへ4-クロロブチルクロリド(東京化成)21.0mLを添加、続いて、内温15℃を越えないようにゆっくりピリジン15.1mLを滴下した。滴下後、室温で30分攪拌し、500mLの水を添加後、200mLの酢酸エチルで目的物を抽出、分液ロートで有機層を分取した。その有機層を飽和食塩水で5回洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥後濃縮し、32.1gのオイル状の化合物cを得た。<sup>1</sup>H-NMR (CDCl<sub>3</sub>)、 $\delta$ 値TMS

S基準: 1. 2~1. 3 (3H, d); 2. 0~2. 2 (2H, dd); 2. 2~2. 4 (2H, t); 3. 3 (3H, s); 3. 4~3. 5 (2H, d); 3. 5~3. 7 (2H, t); 5. 0~5. 2 (1H, m)

【0262】化合物dの合成

炭酸カリウム (和光純薬) 23. 9 g、ヨウ化カリウム (和光純薬) 28. 7 gのアセトン懸濁溶液50 mLに、化合物b 23. 0 gと化合物c 31. 0 gを室温で混合した。攪拌しながら1時間還流させ室温に戻した。不溶物をろ別後、ろ液に500 mLの水を加え、150 mLの酢酸エチルで目的物を抽出、分液ロートで有機層を分取した。その有機層を飽和食塩水で5回洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥後濃縮し、51. 5 gのオイル状の化合物dを得た。<sup>1</sup>H-NMR (DMSO-d<sub>6</sub>), δ値TMS基準: 1. 1~1. 2 (3H, d); 1. 8~1. 9 (2H, m); 2. 4~2. 5 (2H, t); 3. 1~3. 2 (2H, t); 3. 2~3. 3 (3H, s); 3. 3~3. 4 (2H, d); 4. 9~5. 1 (1H, m); 7. 7~8. 0 (2H, dd); 8. 0~8. 1 (1H, s)

【0263】化合物eの合成

50. 0 gの化合物dを100 mLの酢酸に混合し、氷浴中、内温10℃で攪拌しているところへ、2. 6 g Na<sub>2</sub>WO<sub>4</sub>・2H<sub>2</sub>Oを添加した。引き続き、30 mLの過酸化水素水 (30%) を発熱に注意しながら徐々に滴下した。内温15~20℃で30分間攪拌した後に、反応液を内温60℃まで加温して、同温度で1時間攪拌した。20℃まで冷却した後、反応液に500 mLの酢酸エチルと1000 mLの水を注入し、分液ロートで振盪後、有機層を分取した。有機層を500 mLの飽和食塩水で3回洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥後濃縮し、49. 1 gのオイル状の化合物eを得た。<sup>1</sup>H-NMR (DMSO-d<sub>6</sub>), δ値TMS基準: 1. 1~1. 2 (3H, d); 1. 7~1. 9 (2H, m); 2. 3~2. 5 (2H, t); 3. 2~3. 3 (3H, s); 3. 3~3. 4 (2H, d); 3. 5~3. 6 (2H, t); 4. 9~5. 0 (1H, m); 8. 3~8. 5 (2H, dd); 8. 6~8. 7 (1H, s)

【0264】本発明例示化合物152の合成

\*冷却管の付いた三つ口フラスコに、1-メトキシ-2-プロパノール (東京化成) 200. 0 mLを加え、そこに化合物e 46. 0 gを加え攪拌しながら室温で1. 0 mLの1, 8-ジアザビシクロ [5. 4. 0]-7-ウンデセン (DBU) を滴下した。引き続き、反応液を内温100℃まで加温して、塩化銅 (II) 4. 41 gを添加した。同温度で3時間攪拌後、室温まで冷却し不溶物をろ別した。200 mLのアセトニトリルで不溶物を洗浄後、ろ液に1300 mLのメタノールを滴下して晶析し、得られた粗結晶をスッチェでろ過した。その結晶を200 mLのメタノールでかけ洗いをし乾燥させて、24. 2 gの例示化合物152を青色結晶として得た。 $\lambda_{\max}$  (吸収極大波長): 675. 5 nm;  $\epsilon_{\max}$  (吸収極大波長におけるモル吸光係数) =  $1. 85 \times 10^5$  (DMF中)。得られた化合物を分析 (質量分析法: ESI-MS、元素分析等種々の機器解析方法により測定) した結果、本明細書中で定義したフタロシアニン銅 (II)-置換位置が、 $\beta$ -位置換型 (それぞれの各ベンゼン核の (2または3位)、 (6または7位)、 (10または11位)、 (14または15位) に -{SO<sub>2</sub>- (CH<sub>2</sub>)<sub>3</sub>-CO<sub>2</sub>-CH (CH<sub>3</sub>) CH<sub>2</sub>-OCH<sub>3</sub>} 基を1個、銅フタロシアニン-分子中 -{SO<sub>2</sub>- (CH<sub>2</sub>)<sub>3</sub>-CO<sub>2</sub>-CH (CH<sub>3</sub>) CH<sub>2</sub>-OCH<sub>3</sub>} 基を合計4個有する} であることが確認できた。

【0265】

【発明の効果】本発明によれば、1) 新規なフタロシアニン化合物を提供し、2) 三原色構成用の色素として色再現性に優れた吸収特性を有し、且つ光、熱、湿度および環境中の活性ガスに対して十分な堅牢性を有している、電子写真用のトナー、LCD、PDPなどのディスプレイやCCDなどの撮像素子で用いられるカラーフィルター、各種繊維の染色の為に染色液などに適用できるフタロシアニン化合物含有着色画像形成組成物を提供し、3) 特に、該フタロシアニン化合物の使用により良好な色相を有し、光及び環境中の活性ガス、特にオゾンガスに対して堅牢性の高い画像を形成することができるインクジェット記録用インクとインクジェット記録方法を提供し、4) さらにインクジェット記録画像材料のオゾンガス耐性改良方法を提供することができる。

フロントページの続き

(72)発明者 矢吹 嘉治  
神奈川県南足柄市中沼210番地 富士写真  
フィルム株式会社内

(72)発明者 野呂 正樹  
神奈川県南足柄市中沼210番地 富士写真  
フィルム株式会社内

(72)発明者 大松 禎  
神奈川県南足柄市中沼210番地 富士写真  
フィルム株式会社内

Fターム(参考) 2C056 EA13 FC02 FC06  
2H086 BA55  
4C050 PA13  
4J039 BC60 BE01 BE02 GA24